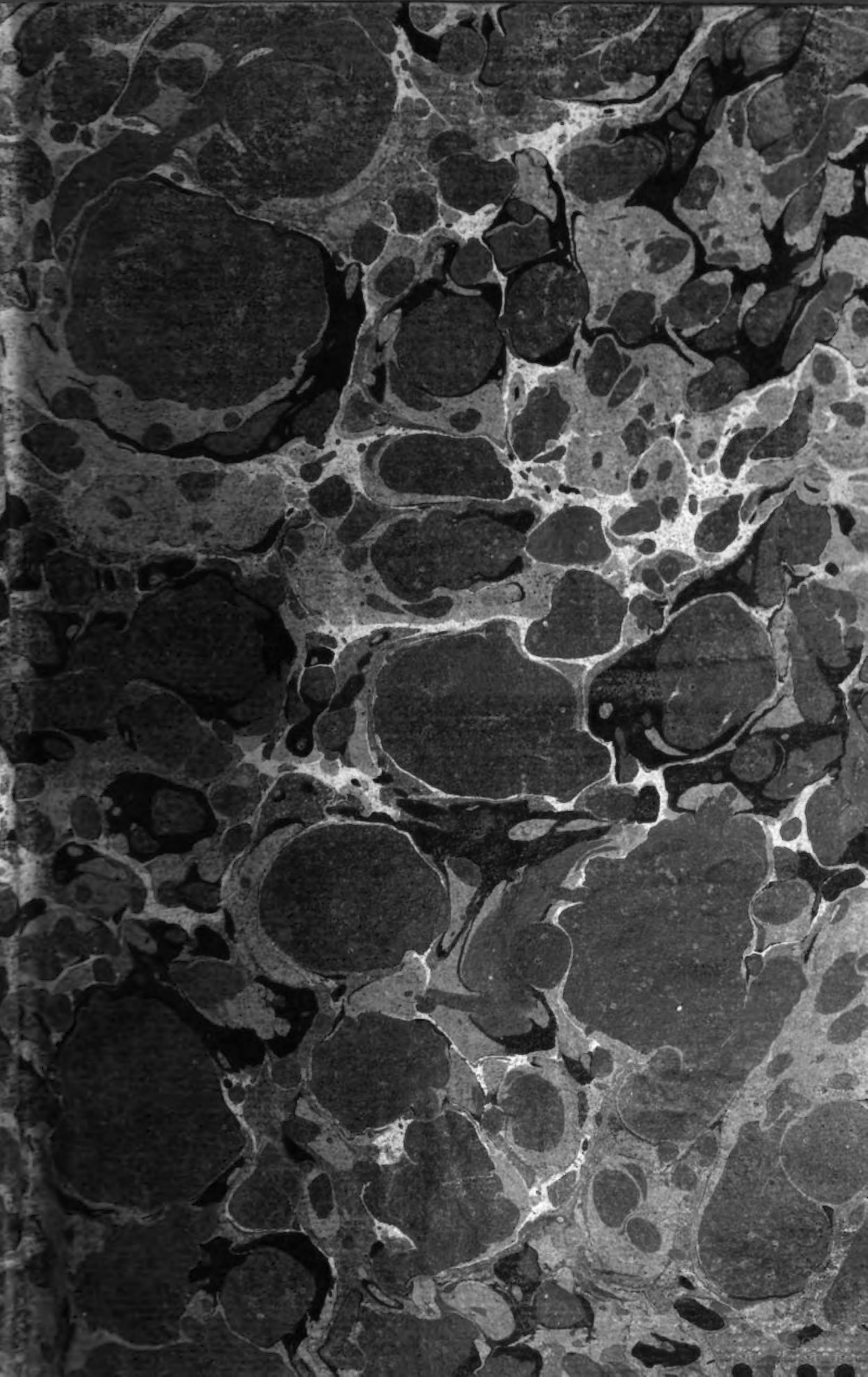




QII-3-27



FOA 6538

8 pts.

E/241

R. 5189



MINÉRALOGIE, OU DESCRIPTION GENERALE DES SUBSTANCES DU REGNE MINERAL.

Par Mr. JEAN GOSTCHALK WALLERIUS, Professeur
Royal de Chymie, de Métallurgie & de Pharmacie
dans l'Université d'Upsal, de l'Académie Impériale
des Curieux de la Nature.

Ouvrage traduit de l'Allemand.

TOME PREMIER.



A PARIS;
Chez { **JEAN-THOMAS HÉRISSENT**, rue Saint
Jacques, à S. Paul & à S. Hilaire.
DURAND, rue du Foin (S. Jacques) au Griffon;

M. DCC. LIX.

Avec Approbation & Privilège du Roi.

A P P R O B A T I O N.

J'Ay lû par ordre de Monseigneur le Chancel-
lier *une traduction de la Mineralogie de M.*
WALLERIUS & de l'Hydrologie du même Au-
teur ; & je n'y ai rien trouvé qui puisse en em-
pêcher l'impression. A Paris le 24 Decembre
1752. VENEL.

P R I V I L E G E D U R O Y.

LOUIS par la grace de Dieu, Roi de
France & de Navarre : A nos amés & feaux
Conseillers les gens tenans nos Cours de Parle-
ment, Maître des Requêtes de notre Hôtel,
Grand Conseil, Prevôt de Paris, Sénéchaux,
leurs Lieutenans Civils & autres nos Justiciers
qu'il appartiendra: SALUT, notre amé LAURENT
DURANT, Libraire à Paris, nous ayant fait ex-
poser qu'il desiroit faire imprimer & donner au
public des ouvrages qui ont pour titre, *Traité*
historique de la souveraineté du Roi & des droits
en dépendans, à commencer à l'establissement de
la Monarchie jusqu'à 1751. Essais philosophi-
ques sur la nature du feu & sur la nature de la
Philosophie. Principes sur les mouvemens des corps
célestes, de la lumière, des corps terrestres, par
M. Trabaud. Regles pour former un Avocat,
tirées des plus celebres auteurs anciens & moder-
nes. Protogée dissertation sur la forme ancienne.

de la surface de la terre. Tractatus Pathologicus de affectibus fœminarum præternaturalibus autore L. D. Gerardo Fitzgerald Regio Consiliario & Medico. *Lettres sur la Mineralogie & la Metallurgie* par M. Diederik Wessel-Linden, dédiées au Comte d'Halifax. S'il nous plaisoit lui accorder nos Lettres de Privilege pour ce nécessaires : A ces causes voulant favorablement traiter l'exposant, Nous lui avons permis & permettons par ces présentes de faire imprimer lesdits Ouvrages autant de fois que bon lui semblera, & de les vendre, faire vendre & debiter par tout notre Royaume pendant le tems de douze années consécutives, à compter du jour de la date des présentes : Faisons deffenses à tous Imprimeurs, Libraires & autres personnes de quelque qualité & condition qu'elles soient d'en introduire d'impression étrangere dans aucun lieu de notre obéissance ; comme aussi d'imprimer ou faire imprimer, vendre faire vendre, debiter ni contrefaire lesdits ouvrages, ni d'en faire aucuns extraits sous quelque prétexte d'augmentation, correction, changemens ou autres sans la permission expresse & par écrit dudit Exposant, ou de ceux qui auront droit de lui, à peine de confiscation des exemplaires contrefaits, de trois mille livres d'amende contre chacun des contrevenans, dont un tiers à Nous, un tiers à l'Hôtel-Dieu de Paris, & l'autre tiers audit exposant ou à celui qui aura droit de lui, & de tous dépens, dommages & intérêts ; A la charge que ces présentes seront enregistrées tout au long sur le Registre de la Communauté des Imprimeurs & Libraires de Paris dans trois mois de

la date d'icelles , que l'impression desdits ouvrages sera faite dans notre Royaume & non ailleurs en beau papier & beaux caractères , conformément à la feuille imprimée attachée pour modèle sous le contre-scel des présentes , que l'impétrant se conformera en tout aux Réglemens de la Librairie, & notamment à celui du 10 Avril 1725 ; qu'avant de les exposer en vente les manuscrits ou imprimés qui auront servi de copie à l'impression desdits ouvrages , seront remis dans le même état où l'approbation y aura été donnée ès mains de notre très-cher & féal Chevalier Chancelier de France le Sieur de Lamoignon , & qu'il en fera ensuite remis deux exemplaires de chacun dans notre Bibliothèque publique , un dans celle de notre Château du Louvre , un dans celle de notre très-cher & féal Chevalier Chancelier de France le Sieur de Lamoignon , & un dans celle de notre très-cher & féal Chevalier Garde des Sceaux de France le Sieur de Machault , Commandeur de nos Ordres , le tout à peine de nullité des présentes ; du contenu desquelles vous mandons & enjoignons de faire jouir ledit exposant & ses ayans causes pleinement & paisiblement sans souffrir qu'il leur soit fait aucun trouble ou empêchement ; Voulons que la copie des présentes qui sera imprimée tout au long au commencement ou à la fin desdits ouvrages soit tenue pour dûement signifiée, & qu'aux copies collationnées par l'un de nos amés & féaux Conseillers Secretaires foi soit ajoutée comme à l'original : Commandons au premier notre Huissier ou Sergent sur ce requis de faire pour l'exécution d'icelles tous actes requis & nécessai-

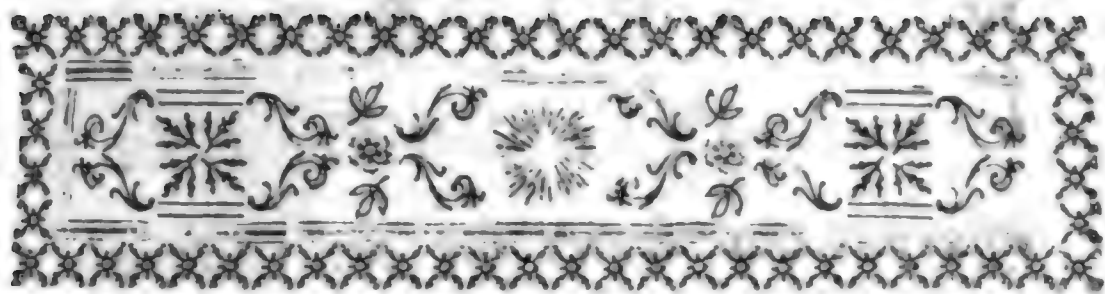
res fans demander autre permission , & non-obstant clameur de Haro , charte Normande & lettres à ce contraires : Car tel est notre plaisir. Donné à Versailles le vingt-huitième jour du mois de Mai l'an de grace mil sept cens cinquante-trois ; & de Notre Regne le trente-huitième. Par le Roi en son Conseil. SAINSON.

*Errata pour la suite de la Minéralogie du
Second Volume.*

- Pag. 3 l. 18 au d'et, mettez, elles different donc &c.
Page 37 lig. 13 formés, lisez, fermés.
Page 38 ligne 2 après Forsan, effacez, ou
Pag. 67 lig. 12 in determinat, lisez, indeterminat.
Page 112 lig. 7 au lieu d'Echinites, lisez, Oursins.
Page 115 ligne 1 ni alcoves, lisez, ni cloisons.
Page 129 ligne 10 Genre LXI. lisez, Genre LIX.

Errata de l'Hydrologie.

- Page 20 ligne 16 après ce n'est ni du souffre, ajoutez, ni du nitre &c.
Page 39 ligne 11 dissolution d'argent étendu ; lisez, etendue.
Page 54 ligne 12 eaux d'abîmes, lisez, eaux d'étangs.
Page 80 ligne 2 matiere, lisez, maniere.
Page 89 ligne 2 qui teint cette couleur, lisez, qui tient cette couleur.
Page 91 Genre XI, lisez, Genre IX.
Page 92 ligne 2 melée, lisez, unie.
Page 107 ligne 7 Pfesfer, lisez, Pfeffer.
Page 138 lig. 9 succs gelaniteux, lisez, gelatineux.
Page 148 ligne 23 mucus iræ urinariæ, lisez, mucus viæ urinariæ.



A
MONSIEUR
D'ARCLAIS
DE MONTAMY.

MONSIEUR;

*VOTRE amour pour les Sciences ;
le vif intérêt que vous prenez à leur
progrès , le succès avec lequel vous*
* ij

les avez cultivées sont des titres qui assurent vos droits sur cet Ouvrage ; il en est cependant de plus puissans & de plus chers à mes yeux , ce sont ceux que donne l'amitié ; souffrez , MONSIEUR , que ce soit à ces derniers que mon cœur satisfasse par préférence , en mettant votre nom à la tête de ma Traduction.

Je suis avec l'attachement le plus sincere ,

M O N S I E U R ,

*Votre très-humble & très-obéissant Serviteur ****



P R E F A C E

D U T R A D U C T E U R.

LA Minéralogie dont je donne la traduction parut en langue Suédoise à Stokholm en 1747; il y en eut une seconde édition en 1750. Cet ouvrage ne pouvoit manquer d'attirer l'attention des Suédois chez qui la Minéralogie, soutenue de la protection du gouvernement, est cultivée depuis plusieurs siècles. Les Allemands, non moins curieux que leurs voisins de cette partie si essentielle de l'Histoire Naturelle, ne tarderent pas à se rendre propre l'ouvrage de M. Waltherius. M. Jean-Daniel Denso, Professeur Royal de Chimie à Stargard en Poméranie, en donna à Berlin

en 1750 , une traduction allemande qu'il avoit faite de concert avec l'Auteur & de son aveu. Comme j'ignore la langue Suédoise , c'est sur cette traduction allemande que j'ai fait la mienne ; & M. Wallerius m'a appris par une lettre du 8 Décembre 1752 , que l'édition allemande , postérieure aux deux éditions Suédoises , leur étoit préférable. J'ai du reste employé à ce travail tout le soin & toute l'application dont j'étois capable ; j'ai toujours mieux aimé rendre scrupuleusement le sens de l'Auteur que de courir après les ornemens du style qu'on n'est gueres en droit d'exiger dans un ouvrage de la nature de celui-ci. Un des plus grands obstacles à surmonter est venu du côté de la Nomenclature ; les Suédois & les Allemands , accoutu-

P R É F A C E. vii

més depuis long-tems à l'étude & aux travaux sur le regne minéral, se sont fait une langue toute particulière pour désigner les substances qu'ils avoient à traiter ; il n'en a pas été de même en France ; cet objet si important y a été presque entièrement négligé , ou du moins il n'a jamais occupé qu'un petit nombre de personnes ; les François ont ou emprunté des dénominations étrangères pour désigner certaines substances minérales , ou ne leur ont point donné de noms ; & dans le 1^r. cas , ils n'ont pas été fort précis dans l'application des noms qu'ils ont adoptés. On sent la confusion qui devoit naturellement naître de-là , & l'inconvénient qu'il y avoit à ne pas distinguer suffisamment des substances entre lesquelles des propriétés essentielles

mettent des différences très-réelles. Pour remédier à ces défauts, j'ai employé, autant que j'ai pû, les noms déjà usités dans la Langue Française; quand il s'est présenté des substances ou qu'on n'avoit pas décrites, ou qui n'avoient pas encore été nommées, je leur ai fait des dénominations tirées de l'essence & des principales propriétés de la substance même. Je ne puis trop me hâter de reconnoître les secours que M. M. Bernard de Jussieu & Rouelle ont bien voulu prêter à ma traduction. Ces deux illustres Académiciens ont permis que je leur fisse lecture de mon manuscrit & m'ont communiqué un très-grand nombre d'observations utiles & judicieuses.

On trouvera dans l'ouvrage que je présente au Public un système ou une division méthodique des sub-

stances du regne minéral par Classes, Genres, Elpeces & variétés, avec des descriptions suivies d'observations courtes, où l'on aura les usages & les propriétés de ces mêmes substances, avec leurs analyses chimiques. On voit que cet ouvrage est tout neuf, & combien il est supérieur à ceux qui l'ont précédé, où l'on ne rencontrent que des catalogues de substances, peu capables d'instruire des propriétés qui les caractérisent, & plutôt faits pour exciter la curiosité que pour la contenter.

Je m'estimerois fort heureux, si ma traduction avoit assez de succès pour exciter dans ce Pays le desir d'approfondir une matiere qui est si étendue & qui mérite à de si justes titres l'attention des naturalistes & des curieux. Cet ouvrage sera

x PRÉFACE.

pour les commençans une introduction à la connoissance du Règne Minéral ; il fournira une occupation intéressante à ceux qui , étant à la campagne , chercheront à comparer les substances fossiles qui se présenteront sous leurs pas , avec celles qui y sont décrites ; mais il fera particulièrement utile à ceux qui ont des cabinets d'Histoire Naturelle , en leur offrant une méthode & un ordre selon lesquels ils pourront ranger les fossiles qu'ils auront amassés.

Une chose encore dont on doit sçavoir gré à l'Auteur , c'est de la concordance latine qu'il donne pour chaque substance qu'il décrit ; elle comprend différentes dénominations que les Naturalistes tant anciens que modernes ont appliquées à la même substance. Tout le mon-

de sçait qu'une des grandes difficultés pour ceux qui étudient l'Histoire Naturelle , c'est la diversité & quelquefois la bizarrerie des noms dont les Auteurs se sont servi pour désigner certaines substances ; cet obstacle se trouve ici levé en grande partie ; & parmi une multitude d'avantages , ce livre aura celui de faciliter la lecture de Théophraste , de Pline , d'Agricola & de beaucoup d'autres Auteurs qui ont écrit sur le Règne Minéral.

La matiere qu'il contient est d'une trop grande étendue pour qu'il soit possible à un seul homme de la traiter à fond ; la nature est si variée dans ses productions & dans ses combinaisons , que des observations faites pendant des siècles entiers avec l'attention la plus scrupuleuse ne suffiroient pas pour

épuiser un champ qui est aussi vaste & qui n'a été que légèrement cultivé par ceux qui ont précédé; aussi M. Wallerius n'a-t-il point prétendu que son ouvrage fût parfait & qu'il ne laissât rien à désirer; il ne s'est proposé que de frayer une route nouvelle & que d'en applanir les principales difficultés; ce sçavant Naturaliste compte donner une traduction latine de sa Minéralogie & de son Hydrologie, lorsque d'autres observations l'auront enrichi, & que les Naturalistes des pays étrangers auront bien voulu lui communiquer leurs lumières. J'exhorte tous mes lecteurs à concourir à des vûes si belles. Qu'il seroit heureux que cette description du Règne Minéral, augmentée des observations de toutes les nations, devint un jour un livre universel.

PRÉFACE. xiii

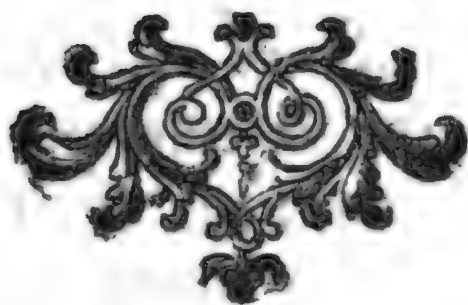
On trouvera à la fin de la Minéralogie un Supplément qui contient un abrégé des usages des substances minérales dans les Arts.

J'ai crû devoir joindre à la traduction de la Minéralogie celle de l'*Hydrologie* du même Auteur ; c'est une division méthodique des eaux fondées sur leurs propriétés & leurs analyses ; j'espère qu'on sera content d'un travail que personne n'avoit tenté avant lui. Il étoit impossible de séparer deux ouvrages qui ont une liaison très-étroite , & dans lesquels il y a de fréquens renvois de l'un à l'autre. L'Auteur a placé à la fin de son *Hydrologie* un *Essai sur la maniere de faire l'analyse des eaux*.

On trouvera à la tête de la Minéralogie une table générale des substances minérales en françois &

xvi PRÉFACE.

en latin , où l'on verra d'un coup d'œil les Classes, Ordres, Genres, Especies & variétés , sous lesquels l'Auteur les a rangées ; il y en a une semblable à la tête de l'Hydrologie.



P R E F A C E

D E L' A U T E U R.

AMi lecteur, ne soyez point surpris que j'aie hasardé cet ouvrage sur la Minéralogie ; mon dessein a été d'apprendre à ceux qui l'ignore , à distinguer les terres , les pierres & les minéraux ; d'indiquer ce qu'il y avoit de remarquable dans ces substances , & d'exposer en peu de mots ce qu'il y a de connu sur cette matière.

Un grand nombre d'Auteurs avant moi se sont appliqués à cette partie de l'Histoire Naturelle ; les uns nous ont laissé la description des substances fossiles ; d'autres ont tâché de les ranger en classe & de leur donner le meilleur ordre qu'ils ont pû ; il y en a qui se sont occupés de leurs usages & de l'utilité que l'on pouvoit en retirer. Je ne ferai point ici mention des étrangers ; je parlerai seulement de nos compatriotes , en suivant l'ordre des tems.

Sigefroy Aron Torsius , Professeur de

Physique à Upsal, & grand Astrologue ; publia à Stokholm en 1613 un ouvrage sous le titre de *Minérogaphie ou Description des minéraux, des différentes terres, métaux ou minéraux métalliques & des pierres précieuses*. Cet Auteur s'en est tenu aux descriptions que les Grecs & les Arabes nous ont laissées & à leurs propriétés médicinales.

Urbain Hiarne, Premier Medecin du Roi de Suède, a fait imprimer un livre sous le titre d'*Introduction à la connoissance des différentes especes de minéraux, de fossiles, de productions de la terre*, à Stokholm 1694. Cet ouvrage a été inséré peu correctement à la fin de la seconde partie du livre qui a pour titre *Magnalia Dei in locis subterraneis de Bruckmann*. Il est à l'usage de ceux qui veulent s'appliquer à la recherche de ces matieres dans les mines & dans les champs ; les choses y sont exposées par demandes & par réponses. On a du même auteur la *Deffense de son introduction*, en deux parties, dont la premiere traite de l'eau & parut en 1702 ; la seconde de la terre, & parut en 1706.

Magnus de Bromell, Vice-Président & Premier Medecin du Roi, a publié une
Minéralogie

P R É F A C E.

xviij

Minéralogie ou Introduction aux connoissances nécessaires pour distinguer les différentes especes de fossiles, Stockholm 1730; cet ouvrage, réimprimé en 1739 & en 1740, a été traduit & publié en Allemand avec la *Lithographia suecana* accompagnée de figures. Le même auteur a encore donné par lambeaux dans les *acta litteraria & scientiarum suecicæ* Vol. II. la *Lithographia suecana*, catalogue raisonné des pierres animales & des pétrifications qui se trouvent ici; son dernier morceau est des coquilles pétrifiées; on peut le voir dans les mêmes actes Vol. III. année 1730; une mort prématurée l'arrêta dans son travail sur les univalves, les multivalves, les pierres figurées & les pierres contenues dans les plantes & les végétaux.

Emanuel Swedenborg, Assesseur du College Royal des Mines, a publié ses *Miscellanea observata circa res naturales*, Lipsiæ, 1722; on y trouve peu de détails sur les pierres & les pétrifications; quant au *regnum subterraneum sive minerale de ferro*, Dresdæ & Lipsiæ 1734, & au *regnum subterraneum sive minerale de cupro*, ibidem 1734, du même auteur, quoiqu'ils roulent principalement sur l'exploitation

Tome I.

**

des mines tant de Suède que des pays étrangers, il y est aussi parlé des minéraux & des pierres.

Charles Linnæus, Professeur en Médecine & en Botanique a donné son *Systema naturæ*; il parut en Hollande in folio & in octavo; il fut réimprimé en 1740 à Stockholm avec des changemens; la première partie traite des fossiles & pierres.

Daniel Tilas, Chambellan du Roi & Assesseur du College Royal des mines, a fait imprimer *l'Épreuve du Mineur & l'Essai sur le Regne minéral*, Abo, 1738; il a donné en même tems un *Projet pour diviser le Bergcompass de Suède*. Le premier de ces ouvrages a été inséré dans les *Acta litt. & scient. Upsal.* par le Professeur Everard Rosen.

Nous avons encore du même auteur une *Histoire des pierres*, dans le discours qu'il a prononcé en se démettant de la place de Président de l'Académie Royale des Sciences de Suède en 1742; il y parle de la formation & de l'accroissement des pierres; à ce travail, il faut ajouter les mémoires sur la Minéralogie qu'il a communiqués en grand nombre à l'Académie des Sciences de Suède.

P R É F A C E.

xix

Il feroit trop long d'entrer dans le détail des autres ouvrages moins importants publiés par des Suédois sur des matieres de Minéralogie ; nous avons un Traité du vif-argent par Eric Odellstiern ; Lazare Benzelius, Benzelstierna a écrit sur les mines de Suède en général ; Lazare Roberg sur le vitriol, les mines de fer &c. Adam Leye sur les pétrifications ; Olof Colling, sur l'argille qui contient de l'argent ; Kilian Stobœus, sur les pierres figurées & les pétrifications ; George Brandt, les demi-métaux & le Cobalt ; Alexandre Funk, les mines de zinc ; Herman Spœring & Antoine Swab, les mines d'or ; Suenon Rinman, la serpentine & les grenats d'étain &c. Tous ces auteurs ont bien mérité de leur patrie, comme on le peut voir dans les *acta litter. & scientiarum Upsaliensia*, & dans les *Mémoires de l'Academie Royale des Sciences de Suède*.

Les écrivains que je viens de citer & un grand nombre d'étrangers m'avoient préparé & aplani les voyes ; mais comme on ne doit pas toujours s'en rapporter au témoignage des autres, indépendamment de ce que j'ai recueilli dans les écrits qu'on a déjà publiés, j'ai appor-

ré tout le soin dont j'étois capable pour examiner par le secours du feu & de l'eau, la nature & les propriétés de la plupart des terres & des pierres, & l'on fera toujours en état de constater la vérité de mes expériences. D'ailleurs j'ai communiqué mes idées sur la Minéralogie, à ceux qui avoient le plus de connoissance & d'expérience dans les mines; je reconnois avoir beaucoup d'obligations à M. Daniel Tilas Chambellan; je lui suis redevable d'un grand nombre de descriptions, de découvertes & de divisions remarquables; je saisis avec joie l'occasion de lui en marquer ma juste reconnoissance & de la rendre publique.

Je souhaite que ceux qui auront des lumières sur le règne minéral me fassent l'honneur de me communiquer leurs remarques sur l'ouvrage que je donne, afin qu'il puisse devenir plus parfait; je les recevrai avec gratitude, dussent-elles renverser tout l'édifice que j'ai tâché d'élever & m'obliger à jeter les fondemens d'un autre plus conforme à la nature; les travaux d'un homme & sa vie ne suffisent pas aux recherches nécessaires sur les minéraux.

On ne rencontre point toutes les substances dans les mêmes endroits; il

PRÉFACE. xxj

ne faut donc pas s'imaginer qu'il n'y ait aucune Espece de pierres, terres, minéraux & pétrifications qui ne soit dans mon ouvrage, quoique j'aie employé toutes les peines imaginables pour les rassembler; il faut encore moins compter sur la collection exacte des Variétés; il n'y a que le tems qui puisse offrir tout ce qu'il faudroit connoître pour completer une Minéralogie.

J'espere qu'on ne m'accusera point d'être diffus. Pour atteindre plus sûrement au but que je me suis proposé, jeter plus de lumiere sur la matiere & la rendre plus intéressante, j'ai joint à la description des minéraux, des observations relatives à la chimie & à l'œconomie &c. Elles pourront n'être pas du goût de tout le monde; mais j'ai crû qu'elles seroient agréables à ceux qui ne se satisfaisoient pas d'une simple description ou division en Classes. Ceux à qui une simple indication ou nomenclature suffit, pourront s'en tenir à la table que j'ai mise à la tête de cet ouvrage. J'aurois été trop long, si je m'étois arrêté aux usages des minéraux les plus employés tant dans la médecine que dans l'œconomie & aux travaux des mines; j'ai

glissé sur ces choses qu'on peut approfondir dans les livres dont j'ai fait mention au commencement de cette Préface.

Quant au style , je ne me suis ni asservi aux expressions usitées par les mineurs qui ne sont intelligibles que pour ceux qui sont au fait de cette partie , ni attaché à des façons de parler élevées au-dessus de mon objet. J'ai tâché de prendre le milieu entre ces deux extrêmes, afin d'être clair & sans équivoque pour tous mes lecteurs ; si je me suis proposé quelque chose , c'est la vérité & non l'ornement du langage. J'ai mieux aimé employer des noms allemands & latins reçus dans la Minéralogie que de les travestir en un Suédois inintelligible ; je sou mets au jugement des connoisseurs l'usage que j'ai fait des dénominations Suédoises , dans un petit nombre d'occasions où je me les suis permises.

Je reconnois combien le Supplément qui termine la Minéralogie est imparfait ; mais mon but étoit bien moins de publier ce que j'ai dit des productions de l'Art, que de faire entendre qu'on pourroit les soumettre aux méthodes & aux divisions, avec autant de facilité que celles de la nature.

Puisse ce travail contribuer à la Gloire de Dieu , & à l'avantage de ma Patrie & de mes Concitoyens.

T A B L E

Du Regne Minéral.

	Classes.	Ordres ou Divisions.
Les substan- ces fossiles ou minérales se divisent en	Terres.	<ul style="list-style-type: none"> Terres en poussière. Terres argilleuses. Terres minérales. Sables.
	Pierres.	<ul style="list-style-type: none"> Pierres calcaires. Pierres vitrifiables. Pierres réfractaires. Pierres composées ou ro- ches.
	Minéraux.	<ul style="list-style-type: none"> Sels. Soufres. Demi-métaux. Métaux.
	Concrétions.	<ul style="list-style-type: none"> Pores. Pétrifications. Pierres figurées. Calculs.
Les préparations minéra- les se divisent en		<ul style="list-style-type: none"> Préparations avec les sub- stances minérales. Restes de ces préparations.

Nota. Les chiffres qui sont après la nomenclature Française indiquent la page; ceux qui sont après la nomenclature Latine marquent l'espèce.

PREMIERE CLASSE.

TERRES. pag. 7 TERRÆ.

I. ORDRE OU DIVISION.

Terres en poussie- *Terræ macræ.*
res. 8

Terre franche ou ter-
reau. 9

Humus. GENUS I.

Terre noire des jardins.	10	<i>Humus atra. SPECIES</i>	1
Terre rouge.	13	<i>Humus rubra.</i>	2
Terre d'ombre.	14	<i>Umbra.</i>	3
Terre noire.	15	<i>Atramentum scissile.</i>	4
Limon.	16	<i>Humus palustris.</i>	5
Tourbe.	18	<i>Cæspes.</i>	6
Terre animale.	19	<i>Humus animalis.</i>	7
Craie.	20	<i>Creta. GENUS II.</i>	
Craie ordinaire.	21	<i>Creta.</i>	8
Craie d'Angleterre.	22	<i>Creta bathensis.</i>	9
Craie d'un blanc sale.	23	<i>Creta tophacea.</i>	10
Lait de lune.	23	<i>Lac lunæ.</i>	11
Gühr ou craie fluide.	25	<i>Gühr.</i>	12
Terre calcaire.	26	<i>Calx nativa.</i>	13
Craie d'un rouge foncé.	27	<i>Cimolia purpurascens.</i>	14
Craie verte.	28	<i>Creta viridis.</i>	15

II. ORDRE OU DIVISION.

Terres grasses ou ar- *Terræ pingues.*
gilleuses. 29

Argille.	29	<i>Argilla. GENUS. III.</i>	
Argille blanche.	30	<i>Argilla alba.</i>	16

DU REGNE MINERAL.

xxv

Argille bleue.	31	<i>Argilla plastica.</i>	17
Argille colorée.	32	<i>Argilla colorata.</i>	18
Argille à Potiers.	33	<i>Argilla figulina.</i>	19
Argille qui se gonfle.	33	<i>Argilla fermentans.</i>	20
Argille à foulons.	34	<i>Argilla crustacea.</i>	21
Argille réfractaire.	35	<i>Argilla apyra.</i>	22
Terre bolaire.	36	<i>Bolus.</i>	23
Argille en poussière.	38	<i>Argilla soluta.</i>	24
Argille pétrifiable,	38	<i>Argilla lapidifica.</i>	25
Marne.	39	<i>Marga.</i> GENUS IV.	
Terre à porcelaine.	40	<i>Marga porcellana.</i>	26
Terre à pipes.	41	<i>Leucargilla.</i>	27
Marne crétacée.	42	<i>Marga cretacea.</i>	28
Marne à foulons.	43	<i>Smectis.</i>	29
Marne qui se décompose à l'air.	43	<i>Marga in aere deliquescent.</i>	30
Marne pétrifiable.	46	<i>Marga lapidifica.</i>	31
Marne vitrifiable.	47	<i>Marga fusoria.</i>	32

III. ORDRE OU DIVISION.

Terres minérales. 47 *Terræ minerales.*

Terres salines.	48	<i>Terræ salinæ.</i>	
Terre vitriolique.	48	<i>Terra vitriolata.</i>	
Terre alumineuse.	49	<i>Terra aluminaris.</i>	
Terre nitreuse.	49	<i>Terra nitrosa.</i>	
Terre qui contient du sel marin.	49	<i>Terra muriatica.</i>	
Natron.	49	<i>Natron.</i>	
Terres sulfureuses.	50	<i>Terræ sulphuræ.</i>	
Terre bitumineuse.	50	<i>Terra bituminosa.</i>	
Terre sulfureuse.	50	<i>Terra sulphurea.</i>	
Terres métalliques.	51	<i>Terræ metallicæ.</i>	
Terre calaminaire.	51	<i>Terra calaminaris.</i>	
Ochre martiale.	51	<i>Ochra ferri.</i>	
Terre cuivreuse.	51	<i>Ochra cupri.</i>	

IV. ORDRE OU DIVISION.

Sables.

Arenæ.

Sablon.	54	<i>Glarea. GENUS V.</i>	
Sablon mouvant.	55	<i>Glarea fluida.</i>	33
Sablon stérile.	56	<i>Glarea sterilis.</i>	34
Sablon argilleux.	57	<i>Glarea argillosa.</i>	35
Tripoli.	58	<i>Trippella.</i>	36
Sable.	60	<i>Arena. GENUS VI.</i>	
Gravier.	60	<i>Sabulum.</i>	37
Sable perlé.	62	<i>Arena horaria.</i>	38
Sable anguleux.	62	<i>Arena inæqualis.</i>	39
Sable brillant.	63	<i>Arena micans.</i>	40
Sable métallique.	65	<i>Arena metallica.</i>	
Sable ferrugineux.	66	<i>Arena ferrea.</i>	
Sable d'étain.	66	<i>Arena stannea.</i>	
Sable d'or.	66	<i>Arena aurea.</i>	
Sable animal.	67	<i>Arena animalis.</i>	
Sable de coquilles.	67	<i>Arena conchacea.</i>	

SECONDE CLASSE.

PIERRES. 68

LAPIDES.

I. ORDRE OU DIVISION.

Pierres calcaires. 69 *Lapides calcarei.*

Pierre à chaux.	80	<i>Calcareus. GENUS VII.</i>	
Pierre à chaux compacte.	81	<i>Calcareus æquabilis.</i>	41
Pierre à chaux brillante.	84	<i>Calcareus scintillans.</i>	42
Pierre à chaux inégale.	85	<i>Calcareus inæquabilis.</i>	43
Marbre.	89	<i>Marmor. GENUS VIII.</i>	
Marbre d'une seule couleur.	90	<i>Marmor unicolor.</i>	44
Marbre panaché.	93	<i>Marmor variegatum.</i>	45
Marbre figuré.	96	<i>Marmor figuratum.</i>	46
Gypse.	98	<i>Gypsum. GENUS IX.</i>	

DU REGNE MINERAL. xvij

Albâtre.	99	<i>Alabastrum.</i>	47
Pierre à plâtre.	101	<i>Gypsum.</i>	48
Gypse cristallisé.	103	<i>Gypsum cristallisatum.</i>	49
Séénite.	104	<i>Selenites.</i>	50
Gypse feuilleté.	106	<i>Gypsum lamellosum.</i>	51
Gypse strié.	107	<i>Gypsum striatum.</i>	52
Gypse solide.	108	<i>Gypsum solidum.</i>	53
Pierre de Bologne.	109	<i>Phosphorus bononiensis.</i>	54
Pierre néphrétique.	110	<i>Lapis nephriticus.</i>	55
Spath.	111	<i>Spatum. GENUS X.</i>	
Spath cubique.	113	<i>Spatum tessulare.</i>	56
Spath feuilleté.	114	<i>Spatum lamellare.</i>	57
Spath sabloneux.	114	<i>Spatum arenaceum.</i>	58
Spath transparent.	115	<i>Spatum pellucidum.</i>	59
Cristal d'Islande.	117	<i>Cristallus Islandica.</i>	60
Spath cristallisé.	118	<i>Spatum cristallisatum.</i>	61
Pierre porc.	121	<i>Lapis suillus.</i>	62
Spath vitreux.	123	<i>Spatum vitreum.</i>	63
Spath qui fait feu.	125	<i>Spatum pyrimachum.</i>	64

II. ORDRE OU DIVISION.

Pierres vitrifiables. *Lapides vitrescentes.*

127

Ardoise.	127	<i>Fissilis. GENUS XI.</i>	
Ardoise de tables.	129	<i>Fissilis mensalis.</i>	65
Ardoise de toits.	130	<i>Ardesia tegularis.</i>	66
Ardoise charbonneuse.	130	<i>Fissilis carbonarius.</i>	67
Pierre à aiguïser.	131	<i>Cotricula.</i>	68
Schiste.	133	<i>Fissilis rudis.</i>	69
Ardoise friable.	134	<i>Fissilis friabilis.</i>	70
Pierre noire.	137	<i>Nigrica.</i>	71
Grais.	140	<i>Cos. GENUS XII.</i>	
Grais ou pierre à aiguïser de Turquie.	141	<i>Cos turcica.</i>	72
Pierre de remouleurs.	142	<i>Lapis cotarius.</i>	73
Pierre à filtrer.	143	<i>Filtrum.</i>	74

Grais poreux.	143	<i>Cos foraminata.</i>	75
Grais à bâtir.	144	<i>Quadrum.</i>	76
Grais grossier.	148	<i>Arenarius.</i>	77
Grais feuilleté.	148	<i>Cos fissilis.</i>	78
Grais sabloneux.	149	<i>Cos sabulosa.</i>	79
Caillou.	151	<i>Silex. GENUS XIII.</i>	
Caillou opaque.	154	<i>Silex opacus.</i>	80
Caillou demi-transparent.	155	<i>Silex semipellucidus.</i>	81
Pierre à fusil.	156	<i>Silex igniarius.</i>	82
Agate blanche.	158	<i>Cacholionius.</i>	83
Coraline.	159	<i>Carneolus.</i>	84
Calcédoine.	161	<i>Chalcedonius.</i>	85
Cnyx.	163	<i>Onyx.</i>	86
Opale.	165	<i>Opalus.</i>	87
Ceil du monde.	167	<i>Oculus mundi.</i>	88
Agate ordinaire.	167	<i>Achates.</i>	89
Pierres d'hirondelles.	173	<i>Chelidonii minerales.</i>	90
Pierre de roche. Jaspe.	176	<i>Petrosilex. Jaspis. GENUS XIV.</i>	
Pierre de roche opaque.	180	<i>Petrosilex opacus.</i>	91
Pierre de roche demi-transparente.	180	<i>Petrosilex semipellucidus.</i>	92
Pierre de roche sabloneuse.	181	<i>Petrosilex arenaceus.</i>	93
Jaspe d'une seule couleur.	182	<i>Jaspis unicolor.</i>	94
Jaspe verd.	184	<i>Jaspis viridis.</i>	95
Lapis lazuli.	185	<i>Lapis lazuli.</i>	96
Jaspe fleuri.	187	<i>Jaspis variegata.</i>	97
Jasponyx.	189	<i>Jasponyx.</i>	98
Porphyre.	190	<i>Porphy.</i>	99
Quartz.	193	<i>Quarzum. GENUS XV.</i>	
Quartz friable.	194	<i>Quarzum fragile.</i>	100
Quartz gras.	194	<i>Quarzum pingue.</i>	101
Quartz transparent.	195	<i>Quarzum cristallinum.</i>	102
Quartz laiteux.	196	<i>Quarzum jacobinum.</i>	103
Quartz coloré.	197	<i>Quarzum coloratum.</i>	104
Quartz grenu.	198	<i>Quarzum arenaceum.</i>	105

Quartz carié.	<u>198</u>	Quarzum molare.	<u>106</u>
Quartz cristallisé.	<u>199</u>	Quarzum cristallisatum.	<u>107</u>
Quartz en grénats.	<u>199</u>	Quarzum granaticum.	<u>108</u>
Cristaux. Pierres précieuses.	<u>201</u>	Cristalli. Gemmæ. GENUS XVI.	
Cristal de roche.	<u>203</u>	Cristallus montana.	<u>109</u>
Cristal rouge.	<u>205</u>	Pseudo rubinus.	<u>110</u>
Cristal bleu.	<u>206</u>	Pseudo-sapphirus.	<u>111</u>
Cristal jaune.	<u>207</u>	Pseudo-topazius.	<u>112</u>
Cristal verd.	<u>208</u>	Pseudo-smaragdus.	<u>113</u>
Cristal obscur.	<u>208</u>	Cristallus obscura.	<u>114</u>
Diamant.	<u>211</u>	Adamas.	<u>115</u>
Rubis.	<u>215</u>	Rubinus.	<u>116</u>
Saphir.	<u>217</u>	Sapphirus.	<u>117</u>
Topaze.	<u>218</u>	Topazius.	<u>118</u>
Emeraude.	<u>219</u>	Smaragdus.	<u>119</u>
Chrysolite.	<u>220</u>	Chrysolithus.	<u>120</u>
Amethyste.	<u>222</u>	Amethystus.	<u>121</u>
Grenat.	<u>223</u>	Granatus.	<u>122</u>
Hyacinthe.	<u>225</u>	Hyacinthus.	<u>123</u>
Aigue marine.	<u>226</u>	Beryllus.	<u>124</u>

III. ORDRE OU DIVISION.

Pierres refractaires. *Lapides apyri.*

240

Mica.	<u>241</u>	Mica. GENUS XVII.	
Verre de Moscovie.	<u>241</u>	Vitrum Muscovitum.	<u>125</u>
Mica brillant.	<u>242</u>	Mica.	<u>126</u>
Mica écailleux.	<u>243</u>	Mica squamosa.	<u>127</u>
Mica strié.	<u>244</u>	Mica radians.	<u>128</u>
Mica ondulé.	<u>245</u>	Mica fluctuans.	<u>129</u>
Mica demi-sphérique.	<u>245</u>	Mica hæmisphærica.	<u>130</u>
Crayon ou mine de plomb.	<u>245</u>	Molybdæna.	<u>131</u>
Talc.	<u>247</u>	Talcum. GENUS XVIII.	
Talc blanc.	<u>249</u>	Talcum lunæ.	<u>132</u>
Talc jaune.	<u>249</u>	Talcum aureum.	<u>133</u>

Talc verdâtre ou craie de Briançon.	250	<i>Creta Brianzonia.</i>	134
Talc cubique.	250	<i>Talcum cubicum.</i>	135
Pierre ollaire.	251	<i>Lapis ollaris.</i> GEN. XIX.	
Serpentine.	252	<i>Marmor serpentinum.</i>	136
Pierre ollaire solide.	253	<i>Lapis colubrinus.</i>	137
Pierre ollaire tendre.	254	<i>Lebetum lapis.</i>	138
Pierre ollaire dure.	255	<i>Ollaris durus.</i>	139
Pierre ollaire noire.	255	<i>Ollaris pictorius.</i>	140
Roche de corne.	256	* <i>Corneus.</i> GENUS XX.	
Pierre à écorce.	257	<i>Lapis tunicatus corneus.</i>	141
Roche de corne dure.	258	<i>Corneus solidus.</i>	142
Roche de corne feuilletée.	259	<i>Corneus fissilis.</i>	143
Roche de corne cristallisée.	261	<i>Corneus cristallifatus.</i>	144
Amiante.	262	<i>Amiantus.</i> GENUS XXI.	
Lin fossile.	264	<i>Linum montanum.</i>	145
Cuir fossile.	266	<i>Aluta montana.</i>	146
Chair fossile.	267	<i>Caro montana.</i>	147
Liège fossile.	268	<i>Suber montanum.</i>	148
Asbeste.	269	<i>Asbestus.</i> GENUS XXII.	
Asbeste mûr.	270	<i>Lapis abyssinus.</i>	149
Asbeste non mûr.	270	<i>Asbestus immaturus.</i>	150
Faux asbeste.	271	<i>Alumen plumosum.</i>	151
Asbeste étoilé.	272	<i>Asbestus stellatus.</i>	152
Asbeste en faisceaux.	273	<i>Asbestus fascicularis.</i>	153
Asbeste en épis.	273	<i>Lapis acerosus.</i>	154

IV. ORDRE OU DIVISION.

Pierres composées *Saxa.*
ou Roches. 275

Roche simple.	276	<i>Saxum simplex.</i> GEN. XXIII	
Roche simple calcaire & spathique.	276	<i>Saxum simplex calcareo-spathosum.</i>	155

DU REGNE MINERAL: xxxj

Roche simple spathique & quartzeuse. 377	<i>Saxum simplex spathoso-quartzosum.</i> 156
Roche simple feuilletée mêlée de mica. 277	<i>Saxum simplex fissili-micaceum.</i> 157
Roche simple sabloneuse mêlée de mica. 277	<i>Saxum simplex cotaceum.</i> 158
Roche simple quartzeuse &c. 278	<i>Saxum simplex quartzosum.</i> 159
Roche simple réfractaire &c. 278	<i>Saxum simplex apyrum.</i> 160
Roche mêlée. 279	<i>Saxum mixtum. GENUS XXIV.</i>
Roche mêlée spathique. 280	<i>Saxum mixtum spathosum.</i> 161
Roche mêlée quartzeuse 280	<i>Saxum mixtum quartzosum.</i> 162
Roche mêlée de mica. 281	<i>Saxum mixtum micaceum.</i> 163
Roche mêlée également. 281	<i>Saxum mixtum anaticum.</i> 164
Roche d'un gris foncé. 282	<i>Saxum griseum. GENUS XXV.</i>
Roche spathique d'un gris foncé. 282	<i>Saxum griseum spathosum.</i> 165
Roche quartzeuse d'un gris foncé. 283	<i>Saxum griseum quartzosum.</i> 166
Roche d'un gris foncé mêlée de mica. 283	<i>Saxum griseum micaceum.</i> 167
Roche d'un gris foncé mêlée également. 283	<i>Saxum griseum æqualiter mixtum.</i> 168
Roche concrete. 284	<i>Saxum petrosum. GENUS XXVI.</i>
Roche concrete en masse. 284	<i>Saxum petrosum frustulaceum.</i> 169
Roche concrete composée de cailloux. 285	<i>Saxum petrosum siliceum.</i> 170
Roche concrete composée de sable & de cailloux. 286	<i>Saxum petrosum arenaceum.</i> 171

Roche concrete formée par
l'assemblage de plusieurs
pierres.

286

Saxum concretum.

172

TROISIEME CLASSE.

MINERAUX.

288

MINERÆ.

I. ORDRE OU DIVISION.

Sel.

290

Salia.

Vitriol.	290	<i>Vitriolum. GEN. XXVII.</i>	
Vitriol de cuivre.	291	<i>Vitriolum cupri.</i>	173
Vitriol martial.	293	<i>Vitriolum ferri.</i>	174
Vitriol de zinc.	294	<i>Vitriolum zinci.</i>	175
Vitriol mixte.	295	<i>Vitriolum mixtum.</i>	176
Terre vitriolique.	296	<i>Terra vitriolica.</i>	177
Pierre vitriolique.	297	<i>Lapis atramentarius.</i>	178
Alun.	300	<i>Alumen. GEN. XXVIII.</i>	
Alun natif.	301	<i>Alumen nativum.</i>	179
Terre alumineuse.	302	<i>Terra aluminaris.</i>	180
Ardoise alumineuse.	303	<i>Fissilis aluminaris.</i>	181
Pierre calcaire alumineuse.	304	<i>Calcareus aluminaris.</i>	182
Nitre.	307	<i>Nitrum. GENUS XXIX.</i>	
Terre nitreuse.	308	<i>Terra nitrosa.</i>	183
Sel commun.	311	<i>Muria. GENUS XXX.</i>	
Sel gemme.	312	<i>Sal gemmæ.</i>	184
Sel fossile ou terreux.	313	<i>Sal fossile.</i>	185
Pierre mêlée de sel gemme.	313	<i>Sal cædium.</i>	186
Sel marin.	314	<i>Sal marinum.</i>	187
Sel de fontaine.	316	<i>Sal fontanum.</i>	188
Sel alcali minéral.	321	<i>Sal alkali. GEN. XXXI.</i>	
Sel alcali terreux.	322	<i>Natron.</i>	199
Sel alcali des fontaines acides.	323	<i>Alkali acidulare.</i>	190

Sel

DU REGNE MINERAL.

xxxiii

Sel mural.	324	Aphronatron.	191
Halinatron.	325	Halinatron.	192
Sel acide minéral.	330	Sal acidum. GENUS XXXII.	
Acide universel.	331	Acidum catholicum.	193
Sel neutre.	335	Sal neutrum. GENUS XXXIII.	
Sel neutre pur.	336	Neutrum purum.	194
Sel neutre de chaux.	336	Neutrum calcareum.	195
Sel neutre acidulaire.	339	Neutrum acidulare.	196
Sel ammoniac.	342	Sal ammoniacum. GENUS XXXIV.	
Sel ammoniac en croûtes.	342	Sal ammoniacum crustosum.	197
Sel ammoniac des Volcans.	343	Sal ammoniacum globosum.	198
Borax	346	Borax. GENUS XXXV.	
Borax brut.	347	Borax crudus.	199
Borax blanc.	348	Borax albus.	200

II. ORDRE OU DIVISION.

Soufres.	350	Sulphura	
Bitume.	351	Bitumen. GENUS XXXVI.	
Naphte.	351	Naphta.	201
Huile de pétrole.	353	Petroleum.	202
Poix minérale.	355	Maltha	203
Asphalte.	356	Asphaltum.	204
Terre bitumineuse.	358	Terra bituminosa.	205
Charbon fossile.	360	Lithantrax.	206
Jayet.	363	Gagas.	207
Succin.	364	Succinum. GENUS XXXVII.	
Succin transparent.	365	Succinum pellucidum.	208
Succin opaque.	366	Succinum opacum.	209
Succin coloré.	367	Succinum coloratum.	210

Tome I.

Ambre gris.	371	<i>Ambra.</i> GENUS XXXVIII.	
Ambre de plusieurs couleurs.	371	<i>Ambra grisea.</i>	211
Ambre d'une seule couleur.	372	<i>Ambra unicolor.</i>	212
Soufre.	376	<i>Sulphur.</i> GEN. XXXIX.	
Soufre natif.	376	<i>Sulphur vivum.</i>	213
Soufre coloré.	377	<i>Sulphur coloratum.</i>	214
Pyrite sulfureuse.	379	<i>Pyrites sulphureus rudis.</i>	215
Pyrite en globules.	381	<i>Globuli pyritacei.</i>	216
Marcaffite.	384	<i>Marcaffita.</i>	217
Pyrite brune.	386	<i>Pyrites fuscus.</i>	218

III. ORDRE OU DIVISION.

Demi-métaux. 391 *Semi-metalla.*

Mercure. Vif-argent.	393	<i>Hydrargyrum.</i> GENUS XL.	
Mercure vierge.	396	<i>Hydrargyrum nativum.</i>	219
Cinnabre.	397	<i>Cinnabaris.</i>	220
Arsenic.	401	<i>Arsenicum.</i> GENUS XLI.	
Arsenic vierge.	405	<i>Arsenicum nativum.</i>	221
Arsenic rouge.	406	<i>Risigallum.</i>	222
Arsenic noir.	407	<i>Arsenicum nigrum.</i>	223
Orpiment.	409	<i>Auripigmentum.</i>	224
Arsenic testacé.	410	<i>Arsenicum testaceum.</i>	225
Mine d'arsenic cubique.	411	<i>Tessera arsenicalis.</i>	226
Mine d'arsenic blanche.	412	<i>Minera arsenici alba.</i>	227
Pierre arsenicale.	412	<i>Minera arsenici cinerea.</i>	228
Mine d'arsenic rouge.	413	<i>Minera arsenici rubra.</i>	229
Terre arsenicale.	414	<i>Terra arsenicalis.</i>	230
Cobalt.	417	<i>Cobaltum.</i> GENUS XLII.	
Mine de cobalt cendrée.	419	<i>Minera cobalti cinerea.</i>	231

DU REGNE MINÉRAL: xxxv

Mine de cobalt spéculaire.	421	<i>Minera cobalti specularis.</i>	231
Mine de cobalt vitreuse.	42	<i>Minera cobalti scoræ formis.</i>	233
Mine de cobalt en cristaux.	22	<i>Drusa cobalti.</i>	234
Fleurs de cobalt	42	<i>Flos cobalti.</i>	235
Mine de cobalt terreux.	424	<i>Minera cobalti terrea.</i>	236
Antimoine.	427	<i>Antimonium.</i> GENUS XLIII.	
Antimoine vierge.	429	<i>Antimonii regulus nativus.</i>	237
Mine d'antimoine striée.	430	<i>Minera antimonii striata.</i>	238
Mine d'antimoine en plu- me.	432	<i>Minera antimonii plumosa.</i>	239
Mine d'antimoine solide.	432	<i>Minera antimonii solida.</i>	240
Mine d'antimoine cristalli- sée.	433	<i>Minera antimonii cristallisa- ta.</i>	241
Mine d'antimoine colorée.	433	<i>Minera antimonii colorata.</i>	242
Bismuth.	436	<i>Wismuthum.</i> GENUS XLIV.	
Bismuth vierge.	438	<i>Wismuthum nativum.</i>	243
Mine de bismuth grise.	439	<i>Minera wismuthi cinerea.</i>	244
Fleurs de bismuth.	440	<i>Minera wismuthi versicolor.</i>	245
Mine de bismuth sabloneu- se.	441	<i>Minera wismuthi arenacea.</i>	246
Zinc.	443	<i>Zincum.</i> GENUS XLV.	
Mine de zinc.	446	<i>Minera zinci.</i>	247
Pierre calaminaire:	447	<i>Lapis calaminaris.</i>	248
Blende.	449	<i>Pseudo-galena.</i>	249
Blende rouge.	451	<i>Pseudo-galena rubens.</i>	250

IV. ORDRE OU DIVISION.

Métaux.

455

Metalla.

Fer.	456	<i>Ferrum.</i> GENUS XLVI.	
Fer vierge.	459	<i>Ferrum nativum.</i>	251
Mine de fer cristallisée.	460	<i>Minera ferri cristallisata.</i>	252
Mine de fer blanche.	461	<i>Minera ferri alba.</i>	253
Mine de fer noirâtre.	462	<i>Minera ferri nigricans.</i>	254
Mine de fer grise.	465	<i>Minera ferri grisea.</i>	255
Mine de fer bleuâtre.	466	<i>Minera ferri cærulescens.</i>	256
Mine de fer spéculaire.	468	<i>Minera ferri specularis.</i>	257
Pierre hématite.	469	<i>Hæmatites.</i>	258
Aimant.	472	<i>Magnes.</i>	259
Sable ferrugineux.	473	<i>Arena ferraria.</i>	260
Mine de fer limoneuse.	474	<i>Minera ferri subaquosa.</i>	261
Ochre.	478	<i>Ochra.</i>	262
Emeril.	481	<i>Smiris.</i>	263
Manganèse.	483	<i>Magnesia.</i>	264
Mine de fer arsenicale.	484	<i>Spuma lupi.</i>	265
Mica ferrugineux.	486	<i>Mica ferrea.</i>	266
Cuivre.	495	<i>Cuprum.</i> GENUS XLVII.	
Cuivre vierge.	499	<i>Cuprum nativum.</i>	267
Cuivre précipité.	501	<i>Cuprum præcipitatum.</i>	268
Verd de montagne.	503	<i>Ærugo nativa.</i>	269
Bleu de montagne.	506	<i>Cæruleum montanum.</i>	270
Mine de cuivre azurée.	508	<i>Cuprum lazureum.</i>	271
Mine de cuivre vitreuse.	509	<i>Cuprum vitreum.</i>	272
Mine de cuivre grise.	510	<i>Minera cupri grisea.</i>	273
Mine de cuivre hépatique.	511	<i>Minera cupri hepatica.</i>	274
Mine de cuivre blanche.	513	<i>Minera cupri alba.</i>	275

Mine de cuivre jaune.	514	<i>Minera cupri flava.</i>	276
Mine de cuivre d'un jaune pâle.	515	<i>Minera cupri subflava.</i>	277
Mine de cuivre verdâtre.	516	<i>Minera cupri viridescens.</i>	278
Mine de cuivre figurée.	518	<i>Minera cupri figurata.</i>	279
Mine de cuivre terreuse.	519	<i>Minera cupri terrea.</i>	280
Plomb.	525	<i>Plumbum.</i> GENUS XLVIII.	
Plomb natif.	529	<i>Plumbum nativum.</i>	281
Galène.	529	<i>Galena.</i>	282
Mine de plomb sulfureuse &c.	533	<i>Plumbago.</i>	283
Mine de plomb spathique.	535	<i>Minera plumbi spathacea.</i>	284
Mine de plomb verte.	536	<i>Minera plumbi viridis.</i>	285
Galène mineralisée.	538	<i>Galena mineralisata.</i>	286
Mine de plomb terreuse.	540	<i>Terra plumbaria.</i>	287
Etain.	543	<i>Stannum.</i> GENUS XLIX.	
Etain vierge.	546	<i>Stannum nativum.</i>	288
Cristaux d'étain.	547	<i>Cristalli minerales stanni.</i>	289
Mine d'étain cristallisée.	548	<i>Minera cristallorum stanni.</i>	290
Pierre d'étain.	550	<i>Lapides stanniferri.</i>	291
Sable d'étain.	551	<i>Arena stannea.</i>	292
Argent.	553	<i>Argentum.</i> GENUS L.	
Argent vierge.	556	<i>Argentum nativum.</i>	293
Mine d'argent vitreuse.	558	<i>Minera argenti vitrea.</i>	294
Mine d'argent cornée.	561	<i>Minera argenti cornea.</i>	295
Mine d'argent rouge.	562	<i>Minera argenti rubra.</i>	296
Mine d'argent blanche.	565	<i>Minera argenti alba.</i>	297
Mine d'argent noire.	566	<i>Minera argenti nigra.</i>	298
Mine d'argent grise.	568	<i>Minera argenti grisea.</i>	299
Mine d'argent en plume.	569	<i>Minera argenti plumosa.</i>	300

Mine d'argent molle.	57	<i>Minera argenti mollior.</i>	301
Mine d'argent figurée.	573	<i>Minera argenti figurata.</i>	302
Or.	577	<i>Aurum.</i>	GENUS LI
Or vierge.	581	<i>Aurum nativum radicum.</i>	303
Or en paillettes.	583	<i>Aurum nativum solutum.</i>	304

QUATRIEME CLASSE.

CONCRETIONS. p. 1*

CONCRETA.

I. ORDRE OU DIVISION.

Pores.	3	<i>Pori.</i>	
Pores formés dans le feu.	4	<i>Pori ignei.</i>	GENUS LII.
Pierre-ponce.	4	<i>Gumex.</i>	305
Pores formés dans l'eau.	5	<i>Pori aquei.</i>	GENUS LIII.
Pore ou pierre formée dans l'eau.	5	<i>Lapis aqueus.</i>	306
Incrustation.	6	<i>Incrustatum.</i>	307
Stalactite.	7	<i>Stalactites.</i>	308
Oolite.	9	<i>Oolithes.</i>	309
Tuf.	10	<i>Tophus.</i>	310

II. ORDRE OU DIVISION.

Pétrifications.	12	<i>Petrificata.</i>	
Pétrifications végétales.	14	<i>Petrificata vegetabilia.</i>	GENUS LIV.
Plantes pétrifiées.	15	<i>Plantæ petrificatæ.</i>	311
Bois pétrifiés.	15	<i>Lithoxylon.</i>	312
Racines pétrifiées.	17	<i>Rizolithus.</i>	313
Tiges pétrifiées.	18	<i>Lithocalamus.</i>	314
Feuilles pétrifiées.	18	<i>Lithophylla.</i>	315
Fruits pétrifiés.	18	<i>Carpolithi.</i>	316
Empreintes de plantes.	20	<i>Phytotypolithi plantarum.</i>	317

* Les chiffres de cette colonne marquent les pages du II. Vol.

Empreintes de tiges.	21	<i>Phytotypolithi caulis plantarum.</i>	318
Empreintes de feuilles.	21	<i>Phytotypolithi foliorum plantarum & arborum.</i>	319
Empreintes de fruits.	22	<i>Phytotypolithi fructuum plantarum.</i>	320
Bois changé en terre.	24	<i>Terrificatum vegetabile arboris.</i>	321
Racines changées en terre.	24	<i>Terrificatum vegetabile radicis.</i>	322
Bois minéralisé alumineux.	25	<i>Mineralisatum vegetabile aluminosum.</i>	323
Bois minéralisé pyriteux.	26	<i>Pyrates lithoxyloides.</i>	324
Bois minéralisé ferrugineux.	26	<i>Ochra arboris petrificatis immixta.</i>	
Bois devenu charbon sous terre.	27	<i>Arbores subterraneæ carbonariæ.</i>	325
Bois fossile.	28	<i>Lignum fossile.</i>	326
Lythophytes.	29	Corallia. GENUS LV.	
Coraux.	30	<i>Coralia.</i>	327
Madrépores.	31	<i>Madreporeæ.</i>	328
Millépores.	32	<i>Milleporæ.</i>	329
Tubulites.	33	<i>Tubulariæ.</i>	330
Astroïtes.	35	<i>Astroitæ.</i>	331
Astroïtes ondulées.	37	<i>Kymatitæ.</i>	332
Hippurites corallins.	38	<i>Hippuriti corallini.</i>	333
Porpites.	42	<i>Porpitæ.</i>	334
Fongites.	43	<i>Corallo-fungitæ.</i>	335
Rétépores.	47	<i>Eschara.</i>	336
Cératophytes.	47	<i>Keratophyta.</i>	337
Coraux pyriteux.	49	<i>Pyrates coralloides.</i>	338
Pétrifications animales.	49	<i>Petrificata animalia.</i>	GENUS LVI.
Pétrifications humaines.	51	<i>Anthropolithi.</i>	
Os humains pétrifiés.	51	<i>Xylostea humana.</i>	340
Quadrupèdes pétrifiés.	53	<i>Zoolithi.</i>	341
Os de quadrupèdes pétrifiés.	53	<i>Xylostea quadrupedum.</i>	342

Yvoire fossile.	53	<i>Ebur fossile.</i>	343
Turquoises.	55	<i>Turcosæ.</i>	344
Oiseaux pétrifiés.	56	<i>Ornitholithi.</i>	345
Os d'oiseaux pétrifiés.	57	<i>Xylostea avium.</i>	346
Poissons pétrifiés.	58	<i>Ichthyolithi.</i>	347
Arêtes de poissons pétrifiées.	59	<i>Xylostea piscium.</i>	348
Glossopetres.	59	<i>Glossopetræ.</i>	349
Crapaudines.	61	<i>Buſoniti.</i>	350
Amphibies pétrifiés.	62	<i>Amphibiolithi.</i>	351
Os d'amphibies pétrifiés.	62	<i>Xylostea amphibiorum.</i>	352
Insectes ailés pétrifiés.	63	<i>Entomolithi pterygii.</i>	353
Insectes testacés pétrifiés.	63	<i>Astacolithi.</i>	354
Belemnites.	65	<i>Belemniti.</i>	355
Trochites.	66	<i>Trochitæ.</i>	356
Entrochites.	67	<i>Entrochitæ.</i>	357
Entrochites rameuses.	68	<i>Entrochi ramosi.</i>	358
Astéries.	69	<i>Asteriæ.</i>	359
Encrinites.	70	<i>Encrini.</i>	360
Empreintes de poissons.	71	<i>Ichtyorypolithi.</i>	361
Empreintes d'amphibies.	72	<i>Amphibiotypolithi.</i>	362
Empreintes d'insectes.	72	<i>Entomotypolithi.</i>	363
Empreintes d'araignées.	73	<i>Araneæ icones.</i>	364
Cadavres humains vitriolifiés.	73	<i>Corpora humana vitriolificata.</i>	365
Animaux pénétrés de sels.	74	<i>Animalia muriâ condita.</i>	366
Pétrifications animales pyriteuses.	75	<i>Petrificata animalia pyritacea.</i>	367
Pétrifications animales ferrugineuses.	75	<i>Petrificata animalia ferrea.</i>	368
Pétrifications animales cuivreuses.	75	<i>Petrificata animalia cuprea.</i>	369
Pétrifications animales avec de l'argent.	76	<i>Petrificata animalia argenta.</i>	370

DU REGNE MINERAL:

xlj

Coquilles fossiles. 76

Petrificata animalia testacea. GENUS LVII.

Patellites.	78	Patelliti.	371
Planites ou haliotites.	78	Planiti.	372
Dentalites ou canalites.	79	Canaliti.	373
Nautilites.	79	Nautiliti.	374
Cochlites.	80	Cchliti.	375
Néritites.	81	Neriti.	376
Trochilites.	82	Trochiliti.	377
Buccinites.	82	Bucciniti.	378
Strombites.	83	Strombiti.	379
Turbinites.	84	Turbiniti.	380
Cornets.	84	Volutiti.	381
Rouleaux.	85	Cylindriti.	382
Muricites.	86	Muriciti.	383
Pourpres.	86	Purpuriti.	384
Conques sphériques.	87	Globositi.	385
Porcellanites.	87	Porcellaniti.	386
Cornes d'ammon.	88	Ammoniti.	387
Ostracites.	89	Ostraciti.	388
Chamites.	90	Chamiti.	389
Moules.	91	Musculiti.	390
Pinnites.	91	Pinniti.	391
Tellinites.	91	Telliniti.	392
Cœurs de bœuf.	92	Bucarditi.	393
Pectinites.	92	Pectiniti.	394
Manches de couteau.	93	Soleniti.	395
Gryphites.	93	Gryphiti.	396
Anomites.	94	Anomiæ.	397
Ostreopectinites.	95	Ostreopectiniti.	398
Oursins.	96	Echiniti.	399
Pierres judaïques.	97	Lapides judaici.	400
Pointes d'oursins.	98	Aciculæ lapideæ.	401
Mamelons d'oursins.	99	Acetabula echinorum.	402
Vermiculites.	100	Vermiculiti.	403
Orthocératites.	100	Orthoceratiti.	404
Glands de mer.	102	Balaniti.	405
Empreintes de cochlites.		Cochleotypolithi.	406

Empreintes de buccins. 103	<i>Buccinotypolithi.</i>	407
Empreintes de Strombites. 103	<i>Strombotypolithi.</i>	408
Empreintes de turbinites. 104	<i>Turbinotypolithi.</i>	409
Empreintes de cornes d'ammon. 104	<i>Ammonitotypolithi.</i>	410
Empreintes d'huîtres. 104	<i>Ostreotypolithi.</i>	411
Empreintes de cames. 105	<i>Chamotypolithi.</i>	412
Empreintes de moules. 105	<i>Musculotypolithi.</i>	413
Empreintes de tellines. 105	<i>Tellinotypolithi.</i>	414
Empreintes de peignes. 105	<i>Pectinotypolithi.</i>	415
Empreintes d'ourfins. 106	<i>Echinotypolithi.</i>	416
Empreintes de pierres judaïques. 106	<i>Typolithi lapidum judaicarum.</i>	417
Empreintes de pointes d'ourfins. 106	<i>Typolithi acicularum judaicarum.</i>	418
Empreintes d'orthocératites. 106	<i>Orthoceratotypolithi.</i>	419
Noyaux de cochlites. 107	<i>Cochlearum nuclei.</i>	420
Noyaux de nérites. 108	<i>Neritarum nuclei.</i>	421
Noyaux de buccins. 108	<i>Buccinorum nuclei.</i>	422
Noyaux de Strombites. 108	<i>Stromborum nuclei.</i>	423
Noyaux de turbinites. 108	<i>Turbinum nuclei.</i>	424
Noyaux de globolites. 108	<i>Globosarum nuclei.</i>	425
Noyaux d'huîtres. 109	<i>Ostrearum nuclei.</i>	426
Noyaux de cames. 109	<i>Chamarum nuclei.</i>	427
Noyaux de moules. 109	<i>Musculorum nuclei.</i>	428
Noyaux de cœurs de bœuf. 109	<i>Bucardiorum nuclei.</i>	429
Noyaux de peignes. 109	<i>Pectinum nuclei.</i>	430
Noyaux d'anomies. 110	<i>Diphyiti.</i>	431
Hystérolites. 111	<i>Hysterolithi.</i>	432
Noyaux d'ourfins. 112	<i>Echinorum nuclei.</i>	433
Alvéoles. 113	<i>Alveoli.</i>	434
Noyaux d'orthocératites. 114	<i>Jacula lapidea.</i>	435
Coquilles alumineuses. 116	<i>Conchylia aluminosa.</i>	436
Coquilles pyriteuses. 116	<i>Conchylia pyritosa.</i>	437

DU REGNE MINERAL.

xliij

Coquilles ferrugineuses.			
	118	<i>Conchylia ferrea.</i>	438
Coquilles calcinées.	119	<i>Conchylia calcinata.</i>	439
Coquilles utées.	119	<i>Conchylia abrafa.</i>	440
Coquilles comme vermou-		<i>Conchylia erofa.</i>	441
lues.	119		
Coquilles qui ont changé		<i>Conchylia diftorta.</i>	442
de forme.	120		
Sable de coquilles.	120	<i>Arena conchacea.</i>	443
Pierre coquilliere.	121	<i>Gimma.</i>	444

III. ORDRE OU DIVISION.

Pierres figurées. 124

Figurata.

Pierres peintes. 124

*Lithomorphi. GENUS
LVIII.*

Pierres avec des corps cé-
lestes. 125

Uranomorphi. 445

Pierres avec des figures hu-
maines. 125

Anthropomorphi. 446

Pierres avec des figures
d'animaux. 126

Zoomorphi. 447

Pierres avec des figures de
végétaux. 127

Phytomorphi. 448

Pierres avec des choses ar-
tificielles. 127

Technomorphi. 449

Pierres figurées. 129

Lithoglyphi. GEN. LIX.

Pierres représentant des fi-
gures humaines. 129

Anthropoglyphi. 450

Pierres représentant des
animaux. 130

Zooglyphi. 451

Pierres représentant des
végétaux. 131

Phytoglyphi. 452

Pierres représentant des
choses artificielles. 132

Technoglyphi. 453

Pierres représentant des fi-
gures de mathemati-
ques. 134

Lithoglyphi mathematici.
454

Pierres figurées supposées.	133	<i>Lithoglyphi arte facti.</i>	455
Pierres taillées.	136	<i>Lithotomi.</i> GENUS LX.	
Pierres de vaches.	136	<i>Lapides vaccini.</i>	456
Pierres d'aigle.	137	<i>Aëtiti.</i>	457
Pierres fillonnées.	139	<i>Lapides sulcosi.</i>	458
Pierres de petite vérole	139	<i>Variolithi.</i>	459
Pierres creuses.	140	<i>Ollæ giganteæ.</i>	460

IV. ORDRE OU DIVISION.

Calculs.	142	<i>Calculi.</i>
----------	-----	-----------------

Calculs des végétaux.	142	<i>Calculi vegetabilium.</i>	
		GENUS LXI.	
Pierres formées dans les végétaux.	143	<i>Calculi vegetabilium innati.</i>	461
Pierres entrées dans les végétaux.	144	<i>Calculi vegetabilium intrusi.</i>	462
Pierres des animaux.	144	<i>Calculi animalium.</i> GEN.	
		LXII.	
Perles.	145	<i>Margaritæ.</i>	463
Pierres de limaces.	146	<i>Calculi limacum.</i>	464
Pierres d'écrevisses.	146	<i>Oculi cancrorum.</i>	465
Pierres du poux de mer.	147	<i>Calculi cimicis.</i>	466
Pierres de serpens.	148	<i>Lapides serpentini magnetici.</i>	467
Pierres de l'iguane.	148	<i>Calculi iguanæ.</i>	468
Pierres de dragons.	149	<i>Draconiti.</i>	469
Pierres de tortues.	149	<i>Chelonitæ.</i>	470
Pierres de poissons.	150	<i>Calculi piscium.</i>	471
Pierres alectorienues.	151	<i>Lapides alectorii.</i>	472
Pierres d'hirondelles.	151	<i>Chelidonii lapides.</i>	473
Pierres de hochequeue.	152	<i>Chloritæ.</i>	474
Pierres de pingouins.	152	<i>Calculi pinguinum.</i>	475
Pierres de vautours.	152	<i>Calculi vulturis.</i>	476
Pierres des bestiaux.	153	<i>Bulithi.</i>	477
Bézoards.	153	<i>Lapides bezoardici.</i>	478

DU REGNE MINERAL.

xlv

Bézoards de cerfs.	155	Calculi cervini.	479
Bézoards de cochons.	156	Calculi suillei.	480
Bézoards de porc-épic.	157	Lapides hystricini.	481
Bézoards de castors.	158	Lapides castorei.	482
Bézoards de chevaux.	158	Hippolithi.	483
Bézoards d'ânes.	159	Calculi asinini.	484
Bézoards d'éléphants.	159	Bezoar elephantinum.	485
Bézoards de singes.	160	Bezoar simiarum.	486
Egagropiles.	160	Ægagropilæ.	487
Pierres humaines.	161	Calculi humani.	488

SUPPLEMENT.

APPENDIX.

Préparations artificielles avec les substances minérales.

Minera artificialia.

Minéraux préparés.

Mineralia preparata.

	166		
Préparations terreuses.	166	Præparata terrea. GEN.	
		I.	
Chaux.	167	Calx.	1
Plâtre.	169	Gypsum.	2
Outremer.	169	Ultramarinum.	3
Bleu de montagne factice.	170	Cæruleum montanum.	4
		Præparata lapidea.	
Préparations pierreuses.	171	GENUS II.	
Marbre artificiel.	172	Marmor artificiale.	5
Briques.	172	Lateres.	6
Porcelaine.	173	Porcellana.	7
Verre.	175	Vitrum.	8
Verres colorés.	176	Fluores.	9
Préparations salines.		Præparata salina. GEN.	
	179	III.	
Vitriols artificiels.	180	Vitrola artificialia.	10

Nitre artificiel.	185	<i>Nitrum artificiale.</i>	12
Sel marin artificiel.	186	<i>Sal muriaticum artificiale.</i>	12
Alcali artificiel.	186	<i>Alkali artificiale.</i>	13
Sels neutres artificiels.	190	<i>Neutra artificialia.</i>	14
Sel ammoniac artificiel.	195	<i>Sal ammoniacum artificiale.</i>	15
Préparations sulfureu- ses.	197	<i>Præparata sulphurea.</i>	
Soufre raffiné.	198	GENUS IV.	
Soufre factice.	200	<i>Sulphur separatum.</i>	16
Poudre à canon.	202	<i>Sulphur factitium.</i>	17
Préparations semi- métalliques.	203	<i>Pulvis pyrius.</i>	18
Préparations mercurielles.	203	<i>Præparata semi-metal- lica. GEN. V.</i>	
Préparations arsenicales.	205	<i>Præparata mercurialia.</i>	19
Préparations avec le cobalt	207	<i>Præparata arsenicalia.</i>	20
Préparations avec l'anti- moine.	209	<i>Præparata cobalti.</i>	21
Préparations avec le bis- muth.	211	<i>Præparata antimonialia.</i>	22
Préparations avec le zinc.	212	<i>Præparata Wismuthi.</i>	23
Préparations métalli- ques.	213	<i>Præparata zinci.</i>	24
Préparations avec le fer.	214	<i>Præparata metallica.</i>	
Préparations avec le cui- vre.	218	GENUS VI.	
Préparations avec le plomb	223	<i>Præparata martialia.</i>	25
Préparations avec l'étain.	227	<i>Præparata venerea.</i>	26
Préparations avec l'argent	230	<i>Præparata sa urina.</i>	27
Préparations avec l'or.	235	<i>Præparata jov. alia.</i>	28
		<i>Præparata lunaria.</i>	29
		<i>Præparata solaria.</i>	30

DU REGNE MINERAL: xlvij

Alliages métalliques.		<i>Mixturæ metallicæ.</i>	
	237	GENUS VII.	
Cuivre blanc.	238	<i>Metallum album arsenicale.</i>	31
		<i>Metallum album stanneum.</i>	32
Toutenague.	239	<i>Orichalcum.</i>	33
Cuivre jaune.	240	<i>Æs caldarium.</i>	34
Bronze.	241	<i>Metallum Robertinum.</i>	35
Métal du prince Robert.	242		
Similor.	243	<i>Metallum aureum sophisti-</i>	36
		<i>cum.</i>	
Tombac.	245	<i>Metallum tombacinum.</i>	37
Composition de couleur		<i>Metallum chalybeum.</i>	38
d'acier.	246		
Etain mêlé.	246	<i>Stannum mixtum.</i>	39
Argent allié.	248	<i>Argentum ligatum.</i>	40
Or allié.	250	<i>Aurum caraticum.</i>	41

II. ORDRE OU DIVISION.

Restes des prépara-		<i>Relicta.</i>	
tions.	253		
Résidus des distilla-		<i>Relicta post distillatio-</i>	
tions.	254	<i>nes. GENUS VIII.</i>	
Tête de mort.	254	<i>Terra elementaris.</i>	42
Colcothar.	255	<i>Caput mortuum vitrioli.</i>	43
Résidus des pyrites.	256	<i>Relicta pyritæea.</i>	44
Restes des sublima-		<i>Relicta sublimata. GET.</i>	
tions.	257	IX.	
Fumée métallique conden-		<i>Fumus metallicus condensa-</i>	
sée.	258	<i>tus.</i>	45
Tutie.	259	<i>Tutia.</i>	46
Scories.	260	<i>Scoriæ. GENUS X.</i>	
Fiel de verre.	262	<i>Fel vitri.</i>	47
Scories.	263	<i>Scoriæ.</i>	48
Écailles métalliques.	264	<i>Squamæ metallicæ.</i>	49
Fin de la Table du Regne Minéral.			

r



REGNE MINERAL.
REGNUM MINERALE.

REGNE FOSSILE.
REGNUM FOSSILE.

§. 1.

LA Minéralogie comprend l'énumération, & la description des substances minérales.

§. 2.

Les minéraux, qu'on appelle aussi *corps souterrains*, ou *Fossiles*, sont des substances qui croissent sans paroître avoir de vie, & sans qu'on remarque qu'aucun suc visible circule ou soit contenu dans leurs fibres ou veines. On les trouve & dans le sein de la terre & à sa surface.

Premiere Observation. La définition que l'on vient de donner renferme les propriétés qui distinguent le regne minéral du regne aquatique, du regne végétal, & du regne animal. Voyez l'introduction à l'Hydrologie §. 7. N. 10.

2. *Observation.* Il y a des Naturalistes qui prétendent que les minéraux ont une vie semblable à celle dont jouissent les végétaux : mais personne n'ayant

A

encore pû jusqu'à présent remarquer, même à l'aide des meilleurs microscopes, que ces substances eussent un suc contenu dans des fibres ou veines; personne n'ayant établi ce sentiment par quelques preuves; & d'ailleurs étant impossible de se former une idée de la vie en général sans un suc qui circule; on ne voit point sur quel fondement on attribuerait une vie aux minéraux, à moins qu'on ne voulut appeler vivant tout ce qui a la faculté de croître & de s'augmenter: en admettant cette supposition, il n'est pas douteux qu'on ne puisse dire que les minéraux vivent.

3. *Observation.* Il est constant que les minéraux qui sont déjà formés s'augmentent, s'accroissent, & acquièrent du volume; il n'est pas moins certain qu'il s'en forme & qu'il s'en produit journellement de nouveaux. Nous allons rapporter en peu de mots les raisons & les expériences les plus capables de démontrer cette vérité. 1°. Si l'on prend un caillou, qu'on le pèse bien exactement, & qu'on le pose sur le bord de la mer en l'environnant d'autres pierres afin de le contenir; au bout de quelques années, lorsqu'on viendra à peser de nouveau ce même caillou, on trouvera son poids considérablement augmenté. 2°. Montconis rapporte dans ses voyages, qu'une pierre qu'on avoit mise dans un matras où il y avoit de l'eau & qu'on avoit bouché très exactement, avoit tellement augmenté de volume au bout de quelques années, qu'il fut impossible de la retirer du matras sans le casser. 3°. Baglivi, sçavant Medecin Italien, dit dans son *Traité de la végétation des pierres*, qu'en Italie les marbrières s'accroissent d'une façon si sensible, qu'on trouve aujourd'hui des chemins très-unis dans des endroits où cent ans auparavant il y avoit eu des carrières profondes. 4°. Le même Auteur rapporte que l'on trouve dans des marbrières nouvellement ouvertes des haches, des marteaux, d'autres outils, dont on s'est servi autrefois pour tirer le marbre dans ces mêmes endroits qui se sont remplis par la suite des tems, & qui sont par là

MINÉRALOGIE.

3

devenus propres à être exploités de nouveau. 5°. *Swedenborg Sect. 116, 117, 168, 294, &c. de ferro*, dit que la mine de fer s'augmente & prend de l'accroissement. *Pline Hist. nat. L. III. Cap. 16, & L. XXIV. Cap. 14* parle de pierres qui se forment de nouveau; c'est ce qui sera confirmé par ce qui suit, je veux dire 6°. par la pierre, qui se forme de l'urine, dont parle Henckel dans son traité *de lapidum origine*. 7°. Par les pierres qui sont enfermées dans d'autres pierres, telles que celles qu'on remarque dans les marbres de Oëland & d'autres montagnes, qui contiennent des pierres calcaires dans lesquelles on trouve des belemnites & des alveoles; on peut consulter là-dessus le traité de Stenon, *de solido intra solidum nato*. 8°. Enfin comment seroit-il possible qu'il y eût des boutons d'arbres dans une Onyx? Cependant Baglivi a vû une pareille pierre dans un cabinet à Rome? *Voyez les œuvres de Baglivi p. 501. Observ. 8.* Comment seroit-il entré des poils roux dans l'Améthyste dont parle Scheuchzer? *Voyez son Hist. nat. Part. 3. p. 68, 69.* Comment pourroit-il se trouver des Araignées & des Mouches dans l'Ambre, si la formation de ces substances fossiles n'étoit point récente, & si ces corps n'y avoient point été renfermés? Quant à la formation & à l'accroissement des métaux, les preuves n'en sont pas moins décisives; mais s'accroissent-ils de la même manière que les pierres? c'est une autre question. Mon sentiment est, que les pierres ne s'accroissent que par une addition extérieure, *per appositionem externam*; C'est-à-dire, que des particules nouvelles s'attachent autour des premières, & se durcissent les unes sur les autres. Il faudroit s'assurer si les métaux croissent différemment, & si leur augmentation se fait par une semence particulière, & par une vertu interne d'assimiler des parties étrangères à celles qui les constituent, *per seminarium peculiare internum, & vim sibi assimilandi internam*; quoique cette semence & cette vertu interne d'assimiler ne se conçoivent gueres.

Les Minéraux se divisent en cinq classes principales.

La première est des Terres, (*Terræ.*) dont les particules ne sont pas liées, & qui peuvent être délayées & divisées par l'eau.

La seconde, des Pierres, (*Lapides.*) dont les particules sont étroitement liées les unes les autres, & ne peuvent être ni divisées ni délayées par l'eau.

La troisième, des Sels (*Salia.*) qui ont la propriété de se dissoudre dans l'eau & de produire de la saveur.

La quatrième, des Soufres & des Bitumes, (*Sulphura & Bitumina.*) qui se dissolvent dans les huiles & qui s'enflamment dans le feu.

La cinquième, des Métaux, (*Metalla.*) en comprenant sous ce nom & ceux qui sont parfaits, & les imparfaits, dont les propriétés générales sont d'entrer en fusion au feu, d'y prendre une surface convexe, d'avoir de l'éclat, & d'être les corps les plus pesans de la nature : mais comme les Sels, les Soufres, & les Métaux ne se trouvent que rarement ou jamais purs ;

MINÉRALOGIE.

comme ils sont ordinairement mêlés avec de la Terre , ou de la Pierre (mélange que les Mineurs appellent *Minéraux*); & comme lorsqu'on les trouve purs & vierges , ils ne laissent pas d'être fortement attachés à la Pierre ou à la Terre ; on a préféré à la division précédente , celle qui est en usage parmi ceux qui travaillent les Mines ; on la trouvera dans le paragraphe suivant.

§. 4.

Les Minéraux ou Fossiles se divisent en quatre Classes principales.

1°. En Terres , (*Terræ.*) ce sont des substances minérales composées de particules non compactes & non liées les unes aux autres , qui ne se dissolvent ni dans l'huile ni dans l'eau , quoiqu'elles puissent y être délayées ou divisées ; on peut les regarder comme la matière primitive des pierres.

2°. En Pierres , (*Lapides.*) ce sont des corps solides & compactes , dont les parties sont étroitement liées les unes aux autres , qui ne contiennent rien qui puisse se dissoudre dans l'eau ou dans l'huile , qui par conséquent ne peuvent point s'y amolir

lir , qui en se refroidissant après la fusion deviennent concaves à la surface , & dont la masse fondue est plus légère que n'étoit la Pierre avant que d'entrer en fusion.

3°. Les Minéraux (*Mineræ.*) ce sont des corps composés de Terre & de Pierre, qui contiennent ou du Sel ou du Soufre, ou du Métal parfait , ou du Métal imparfait, c'est-à-dire une substance qui n'est soluble ni dans l'eau ni dans l'huile ; (*Voyez les § 3 & 4*) ou qui prend après la fusion une forme convexe à sa surface , & qui est plus pesante que la Pierre.

4°. Les Concretions (*Concreta.*) L'on nomme ainsi les Fossiles, ou les Minéraux, qui après avoir été détruits, altérés ou décomposés ont été reproduits de nouveau ; ou qu'on trouve formés accidentellement dans des endroits où l'on n'est pas en droit de s'y attendre.



PREMIERE CLASSE.

§. 5.

TERRES.**T E R R Æ.**

LES Terres sont des substances minérales peu compactes, composées de parties détachées, & qui ne sont point liées les unes aux autres; toute terre a les propriétés générales qui suivent.

1°. Ses particules les plus déliées peuvent se séparer ou s'écraser entre les doigts, & ne sont que peu ou ne sont point du tout liées les unes aux autres.

2°. Il n'y a point de Terre qui soit soluble dans l'eau, mais il y en a qui s'y amollit & y devient très-douce & très-tendre au toucher; la même Terre a de plus la propriété de s'y gonfler; mais il y en a une portion qui ne s'y amollit point.

3°. Il n'y a point de Terre qui s'amollisse dans l'huile; au contraire il y en a qui a la propriété de s'y durcir.

4°. Les Terres sont la base & le principe des Pierres; & pour qu'elles se for-

8 MINÉRALOGIE.

ment, il ne faut qu'une matiere propre à les durcir & à les lier.

Observ. On nomme proprement Terre une substance Fossile qui 1°. ne se mêle point avec l'eau; 2°. Qui résiste au feu; 3°. Qui ne se dissout dans aucun dissolvant, ou liqueur; 4°. Qui est sèche de sa nature; 5°. Qui n'est mêlée ni avec de la Pierre ni avec aucun autre Minéral. Mais il est impossible de trouver sur notre globe une Terre simple & élémentaire de cette espece; toutes celles que nous voyons sont entremêlées de particules pierreuses, salines, inflammables ou sulfureuses, & métalliques, mélange qui met une grande différence entre les Terres: la Terre & le Sable d'ailleurs sont mêlés l'un avec l'autre; ainsi nous sommes obligés de considérer les Terres telles que nous les trouvons, c'est-à-dire, comme des corps mixtes & composés, de faire attention à leur mélange, & de nous regler là-dessus pour en marquer les différences.

§. 6.

On divise les Terres en quatre ordres ou divisions, ou si l'on veut en trois.

I. ORDRE OU DIVISION.

Terres en poussiere.

Terræ macræ. Terræ dissipabiles.

Terræ dissolutæ AGRICOLÆ &

SCHEUCHZERI.

(A.) Ce sont des Terres qui sont en

MINÉRALOGIE.

poudre , & dont les parties sont détachées les unes des autres.

(B.) Elles sont rudes & seches au toucher.

(C.) Si on les détrempe dans de l'eau , on remarque qu'elles sont grainelées ; quand on les pâtrit avec les mains , elles prennent une espece de consistance & de liaison , mais on ne peut leur donner ni forme , ni figure ; & après avoir été sechées , elles ne conservent ni dureté ni liaison.

(D.) Elles ont tant d'élasticité dans l'eau , qu'elles s'y étendent & s'y gonflent plus qu'aucune autre espece de Terre.

On rapporte à cette classe les genres suivans , ainsi que leurs différentes especes & leurs variétés.

§. 7.

GENRE I.

Terre franche ou Terreau.

Humus.

1°. Les particules les plus fines de cette terre sont rudes au toucher , inégales & grossieres.

2°. Toutes les terres de ce genre souffrent

un degré de feu plus ou moins violent, sans se changer ni en verre, ni en chaux; mais si l'on vient, après les avoir calcinées à un feu très-violent, à en faire le lavage, elles déposent au fond de l'eau une espèce de terre élémentaire. Voyez ce qui a été dit §. 5. *Observ.* Cependant elles peuvent se vitrifier avant que d'avoir été lessivées.

3°. Elles ne font effervescence ni avec l'eau forte, ni avec les autres acides.

4°. On s'apperçoit visiblement qu'elles se gonflent & se dilatent dans l'eau.

5°. Elles servent d'enveloppe à notre Globe dont elles couvrent la surface. Elles sont formées en grande partie par la décomposition ou par la pourriture de substances qui appartiennent à d'autres regnes.

§. 8.

Voici les espèces différentes des terres en poussieres, & leurs variétés.

E S P E C E 1.

I. Terre commune noire, Terreau ou Terre des Jardins.

Humus communis atra. Humus atra. Terra nigella WOODWARD. Terra dædala. Terra fertilis nigra.

C'est la terre la plus commune sur notre

Globe, elle est ordinairement produite par la pourriture des végétaux ; elle est noirâtre ; d'autres fois sa couleur jaunâtre tire sur celle de la rouille ; elle blanchit au feu ; on la trouve rude & inégale au toucher.

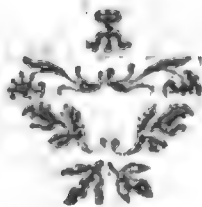
1. *Observ.* Il y a des Naturalistes qui pensent, qu'il n'est pas impossible de déterminer le tems qui s'est passé depuis le Déluge, par l'accroissement annuel de cette espece de terre formée de la pourriture des plantes, sur tout si l'on fait l'observation dans des endroits déserts, où les bestiaux n'ont jamais été paître. Mais l'expérience nous ayant appris que l'accroissement de cette terre n'est que d'un demi pouce en un siècle, & que sa plus grande profondeur en quelque endroit de la terre qu'on la prenne n'est pas de plus d'un demi pied ; il est évident, qu'il n'y a aucune exactitude à attendre de ce calcul, parce qu'on ne trouveroit que 2400 ans depuis le Déluge, tandis qu'il y en a certainement plus de 4000. Et il n'y a rien de surprenant à cela ; car quoique la terre dont il s'agit prenne toujours de l'accroissement & reçoive de l'addition par les exhalaisons ; il n'en est pas moins vrai qu'à mesure qu'elle vieillit, elle se seche, se reserre, & devient plus compacte : d'ailleurs il y a des lieux où celle qui se forme doit être entraînée par la pluie, les eaux, & aller augmenter la quantité de celle d'un autre endroit. De plus, il ne paroît pas encore tout-à-fait démontré que cette terre ne tire son origine que de la pourriture des végétaux, attendu que les plantes y croissent mieux que dans toute autre espece de terre ; d'où il suit qu'elle doit avoir existé, ainsi que beaucoup d'autres, dès les commencemens du monde.

Woodward & Scheuchzer, tous les deux habiles naturalistes, l'un Anglois & l'autre Suisse, pensent qu'avant le Déluge le Globe étoit tout couvert de cette es-

pece de terre , à laquelle ils attribuent sa grande fertilité. Scheuchzer ajoute dans son *Oryctographia Helvetica* p. 99 & 100, qu'on trouve au sommet des Alpes , où il ne croit point d'herbes, un terreau noir tout pur , qui a les propriétés suivantes: il a, dit-il, 1°. plus d'élasticité, c'est-à-dire est plus susceptible d'extension que toute autre espece de terre. 2°. Il est impossible de le vitrifier de quelque façon que l'on s'y prenne. 3°. On ne remarque avec les meilleurs microscopes aucune différence entre les petites particules qui le composent.

2. *Observ.* Si l'on distille du terreau bien purifié, on en obtient d'abord une liqueur jaunâtre qui a la même odeur que l'huile de tartre ; puis une liqueur grasse & d'une couleur foncée , qui peu à peu & à mesure qu'on augmente le feu pendant la distillation , prend une couleur plus foncée , devient plus acide & finit par avoir l'odeur & le goût de l'huile de tartre. Voyez *Urbanus hiærne, tentam. chymica*. On peut conjecturer quelle est l'origine du terreau à cette analyse , par laquelle on voit que l'esprit de sel de tartre en fait la base.

3. *Observ.* Il y a de l'apparence que le terreau n'a pas toujours les mêmes propriétés. Il y a des années où on le trouve par les lotions & par d'autres opérations chymiques , ou plus acide , ou plus alcalin , ou plus chargé d'alcali volatil : cette variété vient pour la plus grande partie , si non toute entière , de l'air & de ses vicissitudes. On pourroit attribuer à la même cause le plus loue moins de fertilité des terres.



ESPECE 2.

II. Terre rouge.

Humus rubra. Terra Anglica rubra AUCTORUM.
terra rubella. Terra Zoica. Terra Adamica.
Terra Damascenica.

Cette terre rouge calcinée au feu devient d'une couleur foncée. Il y a :

1. La terre d'un rouge pâle.

Humus rubra pallidè rubescens.

On en trouve de cette espece en Suede dans le Helsingland, & près de Nuremberg en Franconie.

2. La terre d'un rouge foncé.

Humus rubra obscurè rubescens.

La terre rouge d'Angleterre est de cette espece.

1. *Observ.* Sans avoir besoin de recourir à des essais, la couleur rouge doit nous faire conclurre que cette terre contient du fer.

2. *Observ.* Par le nom de terre Adamique, que quelques Auteurs lui ont donné, ils semblent insinuer que ce soit celle dont Adam a été formé ; mais ce fait seroit très-difficile à prouver, aussi bien que cette création se soit faite près de Damas. Rosencreutzer dit de la terre de Damas, que l'on nomme aussi terre Adamique, qu'elle est rouge & se calcine au feu, ce qui donne lieu de penser que c'est une terre rouge de la même espece que celles dont nous venons de parler ; cependant nous manquons d'expériences là-dessus.

ESPECE 3.

III. Terre d'ombre.

*Humus nigro-brunea. Umbra AUCTORUM.
Creta Umbria.*

C'est une espece de terre d'un brun foncé, très-légère, qui s'enflamme un peu dans le feu, répand une odeur forte, & devient blanche après avoir été calcinée à un feu violent.

1. Terre d'ombre d'un brun clair.

Umbra candidè fusca.

Celle d'Italie est de cette espece : on en trouve aussi près des mines de Salberg en Suede.

2. Terre d'ombre d'un brun foncé.

Umbra obscurè fusca.

Elle est ordinairement noirâtre ; on la nomme communément *terre de Cologne*, parce qu'elle vient de cette Ville.

Observ. Il paroît par l'épreuve du feu, & par l'odeur que répand cette terre, que sa couleur vient d'un mélange de parties bitumineuses ; c'est pourquoi Libavius l'a mise au rang des charbons de terre. Voyez *Libav. singul. part. 3. p. 1030.*

ESPECE 4.

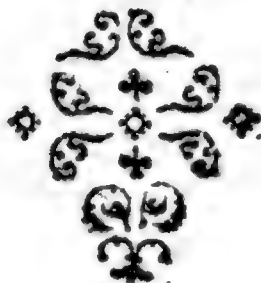
IV. Terre noire.

Humus nigra pictoria. Attramentum scissile.

C'est une espece de terre très-fine , très-légère , & entièrement noire , qui , calcinée au feu , conserve encore long-tems la noirceur ; cependant elle finit par devenir un peu rouge. Lorsqu'on la mâche entre les dents , on la trouve un peu tenace ; on peut s'en servir pour écrire & pour des-
finer.

1. *Observ.* On trouve en Suede près Huneberg dans la Province de Westergyllen , une terre qui s'étend aussi aisément que l'encre de la Chine.

2. *Observ.* Il n'est point décidé si l'encre de la Chine est du noir de fumée préparé avec de l'huile , ou une terre mêlée avec de la gomme. On fait en Hollande une encre assez semblable à celle de la Chine ; mais elle est plus grise , n'est pas si luisante , & se débite en morceaux plus minces. On peut encore préparer de l'encre avec des fèves réduites en charbon , & de l'eau de gomme , ainsi qu'avec le noir de fumée , l'indigo , & d'autres matières semblables.



E S P E C E 5.

V. Limon ou Tourbe limoneuse.

Humus vegetabilis lutosus. Humus palustris. Turfa
avcr. lutum. Turfa lutosus. Torvena LIBANII.
humus uliginosa.

C'est une terre détrempée & divisée par l'eau ; elle n'est produite que par des racines pourries ; elle brûle dans le feu après avoir été séchée. On a ,

1. La Tourbe limoneuse sans odeur.

Humus palustris in igne non fœtens.

On la tire de la terre ; elle ne donne point d'odeur désagréable dans le feu ; elle est assez poreuse & s'enflamme aisément. La tourbe d'Hollande est de cette espèce.

Observ. On a coutume de donner à ce limon le nom tout court de *tourbe* : mais comme l'espèce qui va suivre immédiatement mérite ce nom à plus juste titre , on a crû devoir appeller celle-ci *tourbe limoneuse*.

2. Tourbe limoneuse fétide.

Humus palustris in igne fœtens.

On la trouve près de la mer ; c'est peut-être le sel qu'elle contient, & le mélange

ge

ge d'autres matieres qui occasionnent l'odeur désagréable qu'elle répand en brûlant. Elle est compacte & ne prend pas aisément feu. La tourbe de Zélande est de cette espece.

Observ. Le nom *Varris*, qu'on donne à cette tourbe, est emprunté du Hollandois.

3. La Tourbe limoneuse noire.

Humus palustris nigra.

Sa couleur est noire, les forgerons s'en servent en Suede pour chauffer l'acier.

1. *Observ.* Cette terre contient réellement du fer; comme elle a été produite par la pourriture des végétaux, elle est de couleur noire, par la même raison que les feuilles de chêne & d'aune noircissent l'eau vitriolique martiale.

2. *Observ.* On ne peut point démontrer absolument que l'eau elle-même puisse se changer en limon; on a seulement plusieurs expériences qui autorisent à le conjecturer. Voyez l'*Hydrologie* § 1. *Obs.* 1.

3. *Observ.* On obtient par la distillation du limon une liqueur jaune qui a l'odeur & non la force de l'esprit de genièvre; cette liqueur est aussi quelquefois semblable à l'esprit de corne de Cerf, ou à celui qui vient dans la distillation de la suie; elle est toujours accompagnée d'un sel volatil odorant, & d'une huile fétide qu'on trouve dans le col de la cornuë. Si on fait une lotion du limon & qu'on mette la lessive à évaporer, elle prendra un goût urineux, & on reconnoitra par les opérations chymiques dans la tourbe de bruiere un violent acide, qui est cause de sa stérilité. Ce que l'on vient de dire, explique pourquoi les cendres de la tourbe limoneuse ne sont pas propres au blanchissage;

cela vient de l'acide qui y est mêlé, & non pas du sel marin qui s'y trouve très-souvent. Voyez *Urb. Hiærne Respons. divis. 2. p. 279. Voyez aussi les tentam. chem. 1. du même Auteur.*

E S P E C E 6.

VI. Tourbes.

Humus vegetabilis turfæo fibrosa. Cespes. Turfa ericea. Carbonaria terra è cespitibus
KENTMANN. Mottena LIBAVII.

• C'est une espece de terre tellement entremêlée de plantes ou de racines, qu'elle a l'apparence d'un assemblage de fibres ou filets unis & entrelassés les uns dans les autres. Elle brûle au feu sans faire de charbon.

1. *Observ.* La tourbe limoneuse décrite au N^o V. ne se trouve que rarement à la surface de la terre; il faut la chercher jusqu'à 16 ou 17 pieds de profondeur, au lieu que celle dont on parle ici, n'est jamais qu'à la surface de la terre.

2. *Observ.* Comme cette espece de terre n'est qu'un assemblage de plantes qui n'ont point été altérées, elle donne à la distillation les mêmes produits, que les plantes elles-mêmes, sçavoir une liqueur ou esprit de tartre volatil rouge, & une huile noirâtre d'une odeur forte semblable à celle de l'huile de tartre.



ESPECE 7.

VII. Terre animale.

Humus animalis. Humus Coemeterii.

C'est une espece de terre produite par la putréfaction des animaux & des insectes , qui devient invariable & inaltérable après que la substance animale est dénaturée. On a :

1. La Terre animale pure.

Humus animalis terrificata.

C'est celle qui reste de toutes sortes d'animaux , après leur entier & parfait changement en terre. C'est presque une terre élémentaire.

Observ. Quelle que soit cette terre animale , on lui reconnoît toujours plus ou moins le caractère propre au regne animal ; c'est ce dont on peut s'assurer par la distillation ; elle y donne ou du sel alcali volatil urineux & fétide , ou une huile qui a la même odeur que celle que l'on tire de la corne de cerf.

2. La Terre animale non changée.

Humus animalis non terrificata.

Ce n'est point une terre parfaite , ou une substance entièrement terreuse ; elle contient encore une quantité de particules

Bij

qui sont proprement du regne animal ; c'est ce que prouve son effervescence dans les acides , & sa calcination lorsqu'on la réduit en chaux.

Observ. On trouve en Helsingland une terre de cette nature ; elle est blanche & violette ; ce n'est autre chose qu'une terre de coquilles. Comme il y a dans beaucoup d'autres endroits de grands amas de ces coquilles pulvérisées , Woodward a rangé cette terre dans la classe des sables ; & il l'appelle *arenæ quarta species* , seu *arena conchacea* , sable de coquille ; l'on nomme encore la terre de coquilles , *humus conchacea*.

§. 9.

GENRE II.

II. Craie terre calcaire.

Creta terra calcarea.

1. Les particules les plus déliées de cette terre sont farineuses & seches ; elles s'attachent cependant aisément aux doigts , lorsqu'on y touche.

2. L'on voit par l'épreuve du feu , que les craies sont d'une nature calcaire ; car elles ne se vitrifient point sans addition ou par elles-mêmes , mais il faut pour cela les mêler avec du sel alcali.

3. La Craie s'étend considérablement

dans l'eau , & lui donne la couleur des terres crétacées.

§. 10.

E S P E C E 8.

1. Craie blanche.

Creta cohærens solida. Creta. Creta argentaria.
Terra Cretica AGRICOLÆ.

C'est une espece de terre crétacée , compacte , ferrée , & dont la couleur est toujours blanche. Ona ,

1. La Craie friable.

Creta non Saxosa. Creta rara mollis KENTM.

Elle est peu compacte , & par conséquent on peut s'en servir pour dessiner & pour écrire.

2. La Craie dure.

Creta dura Saxosa. Creta dura KENTMANN.

Elle est si dure qu'il faut l'humecter un peu , avant que de s'en servir pour écrire ou pour dessiner.

1. *Observ.* Lorsqu'on a réduit de la craie en une poudre fine , & qu'on l'a fait bouillir pendant 2 ou 3 heures ; si on la met à évaporer , elle deviendra à la fin jaunâtre , prendra un goût salin , entrera en effervescence avec l'huile de vitriol , & plus encore avec l'eau

Bij

forte, & teindra le syrop de violette en verd, ainsi que la teinture de Tournesol. D'où l'on peut conclure que la craie contient de l'acali.

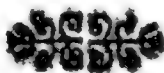
2. *Observ.* Henckel dans son traité de *lapidum origine*, & plusieurs autres Naturalistes avec lui prétendent que la craie est une terre primitive, & de toute antiquité (*terra primigenia*) qui a été créée dès le commencement du monde. Neumann dans son livre qui a pour titre *prælectiones chymicæ* pense que la craie est une décomposition de la pierre à fusil, qui a d'abord été réduite en une substance sabloneuse par les vapeurs ou exhalaisons tant souterraines qu'extérieures, & dont il s'est ensuite formé la substance friable & cependant compacte que nous appellons craie; il me semble, sans décider la question, & sans nier la probabilité de la première de ces opinions, que nous avons des preuves sensibles de la dernière; cependant Henckel a pour lui les montagnes de craie. D'où il s'ensuit peut-être que les deux sentimens sont vrais.

ESPECE 9.

II. Craie blanche d'Angleterre.

Creta aqua frigida effervesces. *Creta Bathensis.*
Creta balnei Bathensis, BOYLE & BRUCKMANN.

Cette espece de craie blanche fait une effervescence si considérable avec l'eau froide, & l'échauffe au point qu'on pourroit y faire cuire des œufs. On la trouve en Angleterre.



ESPECE 10.

III. Craie d'un blanc sale.

*Creta fragilior, grossior & rudis alba. Creta
trophacea KENTMANN.*

Cette espece de craie est peu compacte, blanche, mais grossiere & inégale; elle se trouve en grumeaux ou en morceaux détachés les uns des autres.

1. *Observ.* On la trouve abondamment en Suede dans le Jemteland, dans l'Ostergyllen, & dans d'autres endroits; mais sur tout dans des endroits bas & marécageux.

2. *Observ.* Par la distillation & par les analyses qu'on en peut faire par d'autres opérations chymiques, elle paroît avoir les propriétés de la chaux; on a donc raison de la regarder comme le commencement de la pierre calcaire; ce qui confirme cette idée, c'est que quand elle parvient à se durcir dans un endroit sec, la pierre dans laquelle elle est changée, est peut être la pierre-porc, *lapis suillus*; puisque par la distillation on tire de la craie dont nous parlons, ainsi que de la pierre-porc, un sel volatil & un esprit urineux.

ESPECE 11.

IV. Lait de Lune.

*Creta friabilissima, levissima, non cohærens. Lac
Lunæ. Agaricus mineralis. Stenomarga AGRICOLÆ.
Fungus petreus Imperati. Medulla
KENTMANNI.*

C'est une espece de craie très-fine & très-déliée, fort blanche, dont les parti-

cules ne tiennent point les unes aux autres ; elle est très-legere. On a :

1. Le lait de Lune fossile.

Lac Lunæ subterraneum. Lac Lunæ GESNERI, & SCHNEUTZERI lithomarga.

On le trouve dans des sources , & dans les fentes & creux qui sont dans l'intérieur des montagnes ; ce n'est souvent qu'une stalactite décomposée & réduite en poudre. *Voyez Scheuchzer.*

2. La Farine fossile.

Lac Lunæ solare. Farina fossilis.

Elle est un peu plus molle & plus blanche que la précédente ; on y remarque un peu d'humidité ; elle se trouve quelquefois en plein champ , ainsi que dans les fentes & creux des montagnes , & d'autres endroits , mais elle est toujours exposée à l'air ; elle paroît avoir été apportée par le courant des eaux qui l'y ont déposée après leur évaporation.

1. *Observ.* Lorsque des gens du commun ou peu instruits virent pour la première fois cette espèce de craie , ils s'imaginèrent que c'étoit une farine qui leur étoit envoyée du Ciel : quelques-uns allerent jusqu'à en faire du pain & à en manger ; mais ils apprirent aux dépens de leur vie la différence qu'il y a entre la vraie fa-

fine & cette espece de craie ou farine fossile. Voyez *Bruckmann Epist. itinerariæ de farinâ fossili.*

2. *Observ.* Comme les particules du lait de Lune sont sans ténacité & sans liaison, on ne peut point faire de cette substance des vases dont la forme se soutienne après qu'ils ont été séchés. Cette espece de craie demeure toujours aride & farineuse; on ne peut donc point la regarder comme une marne; car la marne est capable de se lier & d'être travaillée, sans compter la différence que le poids & la viscosité doivent toujours mettre entre ces deux especes de terres. Voyez les § 14, 15. N^o 5.

E S P E C E 12.

V. Guhr ou Craie coulante.

Creta fluida. Guhr. Medulla fluida KENTMANN.
Marga fluida AGRICOLÆ.

C'est une espece de terre crétacée coulante, qui se sèche & se durcit quelquefois; alors on la nomme *Sinter* en Allemand: lorsqu'elle découle ou dégoûte continuellement, elle forme des stalactites. On a:

1. Le Guhr blanc.

Guhr album. Lac lunæ Betlehemiticum HENCKEL.

Cette espece de Guhr est liquide comme du lait; elle se trouve ou à l'air libre ou dans le fond des mines & des souterrains.

2. Le Guhr cendré.

Guhr cinereum.

Cette espece est grise & épaisse ; elle a la consistance de la bouillie ou du gruau.

Observ. On verra dans l'*Hydrologie* § 4. N^o 1 qu'il y a de la différence entre le *Guhr crétacé* & le *Guhr métallique* ; on ne parle ici que du *Guhr crétacé* & des variétés qui s'y trouvent, parce que nous aurons occasion de parler du *Guhr métallique*, comme d'une substance minérale, en traitant des métaux. Il n'y a point de *Guhr* si simple qui ne contienne quelque chose de métallique. L'on y trouve ordinairement aussi une portion de terre calcaire.

E S P E C E 13.

VI. Terre calcaire.

Creta pulverulenta humacea, alba, vel cinerea.
Calx nativa WOODWARD. *Terra*
aceldema NIEREMBERG.

C'est une espece de craie seche, peu compacte, en poussiere, dont les parties sont plus ou moins grossieres. On a :

1. La terre calcaire mêlée avec du terreau.

Calx nativa humo mixta.

Il est facile de la reconnoître aux parties terrestres qui lui sont mêlées, & à ses propriétés calcaires.

2. La Fleur de chaux.

Calx nativa aquis supernatans , vel mixta. Flos Calcis
 KUNDMANN. *Cremor thermis supernatans* HOFFMANN.

On la trouve pour l'ordinaire dans les eaux Thermales & autres eaux minérales ; elle est ou mêlée avec l'eau , ou elle y surnage.

Observ. Si ce que dit Nieremberg de la Terre calcaire , qu'il appelle *Terra Aceldema* , est vrai ; sçavoir que , quand on en répand sur un corps mort , il se réduit en vingt-quatre heures en terre , l'on n'aura pas lieu de douter que la Craie dont nous parlons , ne soit du genre des calcaires ; car il n'y a certainement qu'une Terre calcaire qui puisse produire un pareil phénomène.

E S P E C E 14.

VII. Craie d'un rouge foncé.

Creta rubens fusca. Cimolia purpurascens.

C'est une espece de craie de couleur brune , un peu ferme & compacte , cependant douce & fine au toucher ; elle fond dans la bouche.



VIII. Craie verte.

Creta viridis. Creta Theodosiana. Creta Smyrnensis.

C'est une espece de craie compacte de couleur verte ; mais elle devient rouge par la calcination.

1. *Observ.* La Craie de Briançon est une espece de Talc ; la terre verte, ou la Terre de Vérône, est une *Chrysocolle*, ou un verd de montagne décomposé & réduit en poussiere.

2. *Observ.* On parlera en leur place des autres especes de craies, tant terreuses que pierreuses, dont on peut se servir pour écrire ou pour dessiner ; à l'article des Ardoises, nous parlerons de la Craie noire qu'on nomme *Prigites* ; aux mines de fer, ou terres minérales, de la craie rouge, *Rubrica*, &c.

II. ORDRE OU DIVISION.

Terres Argilleuses.

Terræ pingues AGRICOLÆ, SCHEUCHZ.

Terræ non dissipabiles AGRIC. Terræ tenaces. Terræ glutinosæ.

(A.) Les terres argilleuses sont ténaces, compactes ; leurs parties sont fort liées les unes aux autres ; elles ne sont point friables.

(B.) Elles semblent au toucher comme enduites de graisse.

(C.) Lorsqu'on les a détrempées dans l'eau on les trouve glutineuses & liées ; on peut donner différentes formes à la plupart des terres de ce genre, & elles les conserveront quand elles seront sechées & durcies.

(D.) Elles s'étendent & se gonflent dans l'eau , mais moins que les terres seches & en poussiere. L'on met dans la Classe des terres argilleuses les genres , especes , & varietés suivantes.

§. 12.

G E N R E III.

Argille. *Argilla.*

1. Les argilles sont composées de particules unies & glissantes , cubiques ou en formes de dez , qui ont la propriété de se lier les unes aux autres.

2. Presque toute argille se vitrifie au feu ; mais on en trouve qui résistent à sa violence ; d'autres demandent un feu très-violent pour être fondues. Toute argille pétille au feu avant que d'entrer en fusion ; c'est par cette raison que le ver-

re qui en est produit, est plein de bulles & d'écume.

3. L'argille ne fait effervescence ni avec l'eau forte, ni avec aucun acide; à moins qu'elle ne se trouve mêlée de quelques particules imperceptibles de terre calcaire.

4. Toutes les especes d'argilles deviennent dans l'eau molles, ténaces, & propres à être travaillées: mais elles ne sont pas susceptibles d'une grande extension ou gonflement.

§. 13.

ESPECE 16.

I. Argille blanche.

Argilla alba. Argilla alba vix vitrescens in igne; colorem retinens indurata.

C'est la plus pure de toutes les argilles; elle conserve sa couleur dans le feu, & se durcit par la calcination au point de donner des étincelles lorsqu'on la frappe avec de l'acier. On a:

1. L'Argille blanche. *Argilla alba.*

2. L'Argille grise: *Argilla cinerea.*

E S P E C E 17.

II. Argille bleuë.

Argilla vitrescens rudis. Argilla plastica. Argilla vulgaris. Lutum cæruleum.

C'est une argille d'un bleu pâle ; elle devient grise en séchant , & rougâtre en se calcinant. Elle se vitrifie aisément au feu : on la travaille sans peine ; elle est mêlée avec un sable très-fin. On a :

1. L'argille bleuë grossière.

Argilla plastica particulis crassioribus.

Elle est composée de parties grossières , c'est par cette raison qu'elle se précipite entièrement au fond de l'eau.

2. L'argille bleuë fine.

Argilla plastica particulis subtilioribus.

Elle est composée de parties plus déliées, & se mêle aisément avec l'eau ; aussi ne s'y précipite-t-elle point entièrement ; mais elle y demeure suspendue sans s'y dissoudre.

1. *Observ.* L'Argille d'Angleterre , dont on se sert pour faire ces tuiles si compactes & si dures , est de cette espece.

2. *Observ.* Lorsque l'on met en distillation de l'Ar-

gile bleue, on y remarque un soupçon de sel marin ; mais on n'y trouve presque aucun vestige de la présence d'un autre sel. La lessive de ce qui est resté au fond de la cornue, prend un gout âcre & salin.

E S P E C E 18.

III. Argille colorée.

Argilla vitrescens colorata, in igne colorem perdens, rubens, aut nigrescens.

Argilla colorata.

Nous comprenons sous cette dénomination toute argille qui n'est ni blanche ni bleuë ; elle se vitrifie au feu pour la plus grande partie, se change en un verre entièrement noir, & contient toujours du fer. On a :

1. L'Argille jaunâtre.

Argilla colorata flavescens.

2. L'Argille rougeâtre.

Argilla colorata rubescens.

3. L'Argille brune.

Argilla colorata fusca.

4. L'Argille verdâtre.

Argilla colorata viridescens.

Observ. Une preuve que c'est le fer qui donne la couleur à ces argiles, c'est qu'en versant de l'eau forte dessus, on les dépouille de toute leur couleur, & qu'elles deviennent blanches ; il faut avouer cependant que la substance martiale qu'elles contiennent, est très-subtile & très-imperceptible.

ESPECE

E S P E C E 19.

IV. Argille à potiers.

Argilla tessulata figulina. Argilla figulina. Argilla vitrescens tessulata. Creta figularis AGRICOLÆ. Argilla testacea.

Cette argille sechée se divise en cubes ; elle se travaille plus aisément que l'argille bleue ; ses parties sont plus liées & plus fines.

Observ. Quoique cette argille se divise en cubes, cependant les expériences sur la liqueur que l'on en a tirée par la distillation prouvent que ce qu'elle contient est plutôt vitriolique que de la nature du sel marin.

E S P E C E 20.

V. Argille qui se gonfle dans l'eau.

Argilla rubens ; aquâ intumescens, eandemque diu retinens. Argilla fermentans. Argilla aquosa intumescens.

Elle est rougeâtre & mêlée avec une terre qui a la propriété de retenir l'eau pendant très-long tems ; elle s'y gonfle & absorbe toute celle qu'on y mêle ; alors elle augmente considérablement de volume , mais elle le perd , se resserre & s'affaisse en sechant ; elle se durcit aisément

à la surface , enforte qu'on peut marcher dessus comme sur une peau tendue.

1. *Observ.* Il y a beaucoup d'argille de cette espece dans la Dalécarlie & dans le Nortland ; les exemples des personnes qui s'y sont enfoncées & perdues ne sont pas rares. Les bâtimens qu'on élève sur de pareilles terres ne sont jamais solides : Ils se haussent en Automne d'un pied ou d'un pied & demi , & dans l'Eté ils redescendent à leur premiere place. Lorsqu'on passe par dessus cette espece d'argille séchée , il faut prendre garde que la croute de la surface ne vienne à s'ouvrir ; si cela arrivoit , on y feroit englouti.

Observ. En faisant passer cette terre par les analyses de la Chymie , on la trouve entièrement dépourvue de sels ; on y remarque seulement quelque chose d'acide , c'est ce qui la rend si stérile qu'il n'y croit pas la moindre plante.

E S P E C E 21.

VI. Argille à foulons.

Argilla pinguis in bracteis dehiscens , & in aëre deliquescent. Argilla crustacea.
Argilla fullonum.

Lorsque cette espece d'Argille a été séchée, elle se divise par feuillets ; elle se décompose, & perd sa liaison à l'air ; on ne peut presque pas la travailler ; battue dans de l'eau elle donne de l'écume & forme des bulles comme le savon.

Observ. L'on pourroit en cas de besoin se servir de cette espece d'argille pour fouler les étoffes ; mais la

MINÉRALOGIE.

vraie terre à foulons qui fait effervescence avec les acides, est du nombre des marnes dont il sera parlé dans la suite.

ESPECE 22.

VII. Argille réfractaire.

Argilla apyra.

Cette espèce d'argille n'entre point en fusion & ne se vitrifie pas dans le feu. On a :

1. L'Argille réfractaire pâle.

Argilla apyra pallida.

L'argille d'Angleterre qui résiste au feu est de cette couleur.

2. L'Argille réfractaire brune.

Argilla apyra fusca.

L'argille de France qui ne fond pas au feu a cette couleur.

3. L'Argille réfractaire noirâtre.

Argilla apyra nigrescens.

L'argille de Hesse est ordinairement d'une couleur foncée; il y en a cependant de la jaune ou brune, & d'un bleu clair ou pâle.

VIII. Bol ou Terre bolaire.

Argilla pinguis. Bolus. Terra sigillata.

Elle est douce & fine au toucher, comme si elle étoit huileuse ; elle fond dans la bouche comme du beurre ; dans le feu elle devient d'abord dure comme une pierre ; mais elle se vitrifie si on pousse le feu ; elle se dissout dans l'eau. On a :

1. Le Bol blanc.

Bolus alba.

Ceux de Moravie , de Striegau , de Goldberg, de Florence & beaucoup d'autres sont de cette couleur.

2. Le Bol gris.

Bolus cinerea.

Ceux de Lignitz, de Maffel, de Laubach sont de cette espece, ainsi que celui de Goldberg que l'on appelle *Axungia lunæ*.

3. Le Bol jaune.

Bolus flava.

Celui de Striegau , que l'on appelle *Axungia solis*, a cette couleur.

4. Le Bol rouge.

Bolus rubra.

Les bols d'Arménie , de Perse , de Bohême , ceux qu'on trouve près d'Annaberg & d'Eisleben , celui du Wirtemberg qui se vend chez les Apoticaire , celui qu'on rencontre en France près de Blois & de Saumur , & beaucoup d'autres sont de cette espece.

5. Le Bol couleur de chair.

Bolus colore carneo.

La terre de Lemnos , dont on a tant vanté l'usage dans la Médecine , est de cette couleur ; elle est très-douce & très-fine au toucher.

6. Le Bol verd :

Bolus viridis.

L'argille qu'on trouve près de Goldkron dans le Margraviat de Bareuth , pourroit être regardée comme une variété de la même espece.

7. Le Bol noir :

Bolus nigra.

C'est vraisemblablement une terre argilleuse mêlée avec du Bitume.

1. *Observ.* Les ouvrages des Lithographes sont remplis de descriptions fastidieuses de différentes especes de bols; mais aucun de ces Auteurs ne s'est donné la peine de faire quelques recherches exactes sur cette matiere. Un bol est-il mis en petit gâteau rond, & chargé de l'empreinte du cachet particulier à chaque Pays jaloux que son bol ne soit falsifié, aussi-tôt il est appelé *Terre Sigillée*.

2. *Observ.* Il y a dans toutes les especes de bols quelque chose de métallique, qui leur donne la couleur qu'on y remarque; Les rouges sur tout indiquent du fer.

E S P E C E 24.

IX. Argille en poussiere.

Argilla parùm cohærens, exsiccata, farinacea.
Argilla soluta.

On donne ce nom à l'argille qui a perdu le *gluten* ou lien qui unissoit ses parties. Delà vient que quand elle a été humectée à un certain point, elle prend à la vérité les différentes formes qu'on veut lui donner, mais elle perd sa liaison en se séchant & retombe en poussiere.

E S P E C E 25.

X. Argille pétrifiable.

Argilla in aëre lapidescens. Argilla lapidifica.

C'est une especie d'argille qui au bout d'un certain tems se pétrifie à l'air. On a :

1. L'Argille pétrifiable.

Argilla lapidifica subtilior.

L'Argille pétrifiable sabloneuse.

Argilla lapidifica arenosa.

1. *Observ.* Il n'est pas douteux qu'une partie de l'argille ne se change en pierre, & sur tout en pierre calcaire ; mais on ne peut assurer positivement si l'argille dont il s'agit ici est de la nature de celles dont on a parlé ci-dessus ; on l'a placée à la fin des argilles, & on lui a donné une dénomination particulière, afin qu'on pût lui conserver ce rang, ou l'en exclure selon les raisons qu'on aura.

2. *Observ.* Il est fait mention d'une *Argille de montagne* que l'on rencontre en effet au fond des montagnes. Il est aussi parlé d'une argille marbrée ou panachée, *Argilla variegata*, à laquelle on remarque deux ou plusieurs couleurs : comme la première doit nécessairement être rapportée à une des espèces d'argille, de marne, ou d'autres terres, on n'a pas cru devoir en faire des espèces particulières.

§. 14.

G E N R E I V.

Marne. *Marga.*

1. Quand la marne est pure, compacte & savoneuse, ses particules plus déliées sont ordinairement fines & douces au toucher ; mais comme les marnes sont mêlées pour la plupart avec les argilles

décrites au §. 12. & avec les craies décrites au §. 9. on les trouve communément inégales & rudes au toucher.

2. La marne se durcit au feu au point qu'on en tire des étincelles en la frappant avec de l'acier ; il y en a qui se change en un verre moitié transparent & moitié opaque , dans lequel on ne remarque presque point de bulles , mais qui est ferré & compacte.

3. Toute marne fait effervescence dans l'eau forte & les autres acides , ce qui décèle la présence d'une terre crétacée.

4. Si l'on détrempe la marne dans de l'eau , on en distinguera qui se laisse travailler , & d'autre qui ne peut l'être , quoiqu'elles paroissent également ténaces & grasses au toucher ; cela dépend du plus ou du moins d'argille qui y est mêlée.

§. 15.

ESPECE 26.

I. Terre à Porcelaine.

Marga porcellana. Argilla porcellana. Terra calcarea Chinensis BROWN. Voyez Valent.

mus. Tom. 2. p. 7.

C'est une espece de marne tendre, blan

che , ou d'un gris clair, fort légère, molle au toucher : cependant elle est quelquefois assez compacte pour pouvoir être polie ; il y en a aussi qui est inégale , rude au toucher & brillante comme du sablon fin ; l'action du feu la change en un verre demi-transparent , foncé & bleuâtre.

Observ. Nous parlerons de la porcelaine dans le supplément.

ESPECE 27.

II. Terre à Pipes.

Marga argillacea, pinguedinem imbibens, calore indurabilis. Leucargilla PLINII. Terra Samia. Collyrium & Aster, seu Stella. Terra iluana. Calamita alba. Cimolia alba WOODWARD.

C'est celle dont on se sert pour faire des pipes ou la porcelaine commune , ou la fayence ; elle est douce au toucher ; on la travaille aisément, quand elle a été humectée ; elle attire & absorbe la graisse & blanchit au feu , mais elle ne s'y vitrifie pas entièrement ; elle y prend seulement un vernis ou enduit de verre. Il y a :

1. La Terre à pipes grise :

Leucargilla cinerea.

Cette espece de terre n'est point bon-

ne , & ne fait que de la mauvaife porcelaine ou fayence.

2. La terre à pipe blanche.

Leucargilla alba.

• La terre de Samos , dont on faisoit anciennement tant de vases , étoit de cette espece.

ESPECE 28.

III. Marne crétacée.

Marna cretacea SCHEUCHZ. *Creta Darætonica.*

Creta argentaria PLINII.

L'on peut s'en servir comme de la craie , dont il a été parlé au N^o. III. *Especce* 10. Mais celle dont il est ici question est molle & mêlée avec de l'argille. Elle se durcit à l'air , & ne se laisse pas travailler après avoir été humectée.

Observ. Agricola dans son *Traité de Natura Foss.* L. II. Cap. 19 , pense que la *Creta darætonica*, doit son origine à la pierre calcaire décomposée ou tombée en efflorescence ; si cela étoit , elle devroit avoir les mêmes propriétés que la craie d'un blanc sale décrite au §. 10. n. 3. Il n'est point non plus décidé si la *Cimolia* ou terre cimolée des anciens ne doit pas être regardée comme une marne crétacée.

ESPECE 29.

IV. Marne à foulons.

Marga fullonum, Saponacea, Lamellosa. Smectis, Creta fullonia. Steatites. Cimolia candida. Marga in bracteas dehiscens JONSTON.

C'est une espece de marne très-fine & très-douce au toucher qui se dissout dans l'eau, & y fait de l'écume comme le savon ; elle est feuilletée & ne se laisse point aisément travailler ; elle se décompose à l'air & se durcit au feu. On a :

1. La Marne à foulons blanchâtre.

Smectis candida. Cimolia candida.

2. La Marne à foulons grise.

Smectis grisea. Glischo-marga PLINII.

Observ. Il y a dans le Nord une espece de Terre à foulons qui se trouve dans la Dalie Orientale, sur laquelle on peut consulter dans *les Actes de l'Académie Royale de Suede de l'année 1740. Vol. 1. p. 202. &c.* le Mémoire de Daniel Tilas. Cette espece de marne ne fait point d'effervescence considérable avec l'eau forte.

ESPECE 30.

V. Marne qui se décompose.

Marga in aëre deliquesens, pingue-faciens. Marga. Argilla indurata. Hepatites.

C'est une espece de marne dure qui

paroît se décomposer & dans l'eau & à l'air : on ne la peut travailler, quoique détrempée dans l'eau: elle sert à fertiliser les terrains maigres. On a ,

1. La Marne grise.

Marga cinerea.

2. La Marne blanche.

Glischo-marga.

3. La Marne rouge.

Capnu-margos. Capro-margos. Eccleopota.

4. La Marne brune.

Marga fusca.

5. La Marne de couleur changeante:

Marga columbina.

6. La Marne jaune:

Marga flava. Gialolina WOODWARD.

7. La Marne bleuâtre.

Marga cœrulescens.

8. La Marne noirâtre.

Marga nigrescens.

9. La Marne des Rochers ou des pierres:

Stenomarga.

Lorsque la marne qu'on trouve dans les fentes des rochers & dans les mines est blanche ou grise , on l'appelle *Stenomarga*

ou *Ecume de mer*. Il y a encore une marne jaunâtre ou qui tire sur le rouge ; mais cette espèce n'est autre chose qu'une ochre qui contient du fer.

1. *Observ. Agricole*, L. II. Chap. 10. *de natura fossilium*, dit d'après Columelle, que l'on peut fertiliser les champs sablonneux avec de la craie. Il y a quelque raison de croire que la propriété qu'a la marne d'engraisser les terres, ne vient que de la chaux ou de la craie qui lui est mêlée. Il faut nécessairement que l'argille que l'on calcine en Angleterre, & dont on se sert ensuite pour fumer les terres, ne soit point une argille pure, mais une argille mêlée de chaux ou de marne ; en effet, jamais une argille pure ne peut donner une matière alcaline. Il n'est pas douteux que la chaux ne soit bonne à fertiliser les terres. On en dira la raison plus bas ; nous remarquerons seulement ici qu'on n'a point fait encore assez de recherches sur la manière d'employer la chaux, pour que dans la suite les terres n'en soient point épuisées.

2. *Observ.* Les Anglois qui ont écrit sur l'Agriculture & l'économie rustique, comptent six espèces de marnes ; sçavoir,

1°. *Le Cowstumarle*, qui tire sur le brun, & qui est mêlée de craie.

2°. *Le Stone-marle* ou marne de pierre, qui s'appelle aussi *Stale* ou *Flagmarle* ; c'est une espèce de marne de couleur bleue qui a vieilli ; elle est comme pourrie ; la pluie & la gélée la décomposent aisément.

3°. *Le Peatmarle*, ou *Twingmarle* ; cette marne est serrée, compacte, très-grasse, d'une couleur brune ; on la trouve dans les montagnes.

4°. *Le Claymarle*, ou marne d'argille ; elle ressemble à l'argille, & est quelquefois entremêlée de pierre calcaire.

5°. *Le Steelmarle*, ou marne d'acier ; on la trouve

communément au fond des galeries des mines; elle se divise en cubes.

6°. *Le papermarle*, ou marne de papier, qui ressemble beaucoup à des morceaux de papier gris, mais dont la couleur est quelquefois plus claire; on en trouve dans le voisinage des charbons de terre.

ESPECE 31.

VI. Marne pétrifiable.

Marga in aëre lapidescens. Marga lapidifica.

C'est une espèce de marne qui a la propriété de se durcir à l'air. On a :

1. La Marne pétrifiable sabloneuse.

Marga lapidifica arenacea. Marga arenacea PLINII.

2. La Marne pétrifiable, qui devient Tuf:

Marga lapidifica tophacea. Marga tophacea PLINII.

3. La Marne pétrifiable figurée.

Marga lapidifica dendritica. Dendrites margaceus.

C'est une espèce de marne fort dure, qui porte des empreintes qui ressemblent à des buissons ou à des arbrisseaux.

Observ. On trouve cette dernière espèce de marne à Thiersheim & à Wonsiedel dans le Margraviat de Bareuth. *Agric. L. II. cap. 9. de nat. Foss.* dit aussi que la marne se change en sable & en pierre. *Bruckmann in epist. itiner. 44.* en parlant de l'argille décrite au N°. 9. parle d'une espèce de marne noire, qu'on rencontre près de Cellerfeld au Hartz, qui a la propriété de se pétrifier à l'air.

ESPECE 32.

VII. Marne vitrifiable.

Marga fusoria vitrificationem admittens.
Marga fusoria.

C'est une espece de marne très-fine ; qui entre aisément en fusion , & dont on se sert pour faire des moules. On peut la travailler quand elle a été détrempee avec l'eau ; mais si on la calcine , elle perd sa liaison & se remet en poussiere.

Observ. Agricola , L. II. Cap. 10. de nat. foss. dit qu'on trouve près de Goslar une marne blanche , qu'on emploie à faire des moules pour la fonte des métaux. En Suede , on en trouve de la même espece en Uplande près de Wiby , près d'Upsal , aux environs des Villages d'Enstad & de Hoga.

§. 16.

III. ORDRE OU DIVISION.

Terres minérales ou composées.

Terræ minerales. Terræ compositæ.

La terre mêlée à des minéraux est composée d'une substance soluble dans l'eau ou dans l'huile , ou d'une matiere qui prend après la fusion une surface con-

vexe & qui est plus pesante que la terre ; d'où il s'ensuit qu'elle contient du sel , du soufre , & du métal.

Observ. Les terres mêlées de substances minérales ; ne sont pas ici proprement à leur place ; elles appartiennent à la troisième classe de la minéralogie. *Voy.* §. 4. N°. 3. Il y auroit autant de raison à mettre au rang des pierres , celles qui sont mêlées de minéraux , que de placer les terres mêlées avec des substances minérales dans cette division ; mais comme l'usage a prévalu , & que tous ceux qui ont écrit sur les pierres & les minéraux , ont confondu ces sortes de terres avec les autres , on n'a pas crû devoir les omettre entièrement ici. Cependant on ne laissera pas de les rapporter chacune à leur place dans la troisième Classe , parce que indépendamment de cette condescendance , on auroit toujours été obligé d'en parler deux fois.

§. 17.

I. Terres salines.

Terræ salinæ.

Toute terre qui est mêlée avec du sel contient une substance soluble dans l'eau , & qui a de la saveur ; car c'est là ce qu'on appelle sel.

§. 18.

1. Terre vitriolique.

Terra salina vitriolica. Terra vitriolata HELVING.

Elle contient du vitriol. *Voyez la troisième*
me

me Classe premiere Division. §. 78. N°. 5.

2. Terre alumineuse.

Terra salina aluminaris. Terra aluminaris.

Elle contient de l'alun. Voyez 3. Clas.
1. Divis. §. 80. N°. 2.

3. Terre nîtreuse.

Terra salina nitrosa. Terra nitrosa.

Elle contient du Salpêtre. Voyez 3.
Clas. §. 82. N°. 7.

4. Terre qui contient du fel marin.

Terra salina muriatica. Terra muriatica.

Elle contient, ou du fel marin, ou du
fel Gemme. Voyez 3. Clas. 1. Divis. §. 84.
N°. 2.

5. Terre qui contient du Natron.

Terra salina natrosa. Natron.

Elle contient un fel alcali. Voyez 3.
Clas. 1. Divis. §. 86. N°. 1.

Observ. On ne sçait point encore s'il y a quelque
terre dont on puisse tirer sans feu le fel minéral fos-
file rouge ou fel volatil, qui y est contenu ; on ignore
aussi s'il y a une terre qui contienne un fel neutre
ou du fel ammoniac.

§. 19

II. Terres sulfureuses.

Terræ sulphurææ.

Les terres mêlées de soufre contiennent une substance soluble dans l'huile, & qui répand en brûlant dans le feu une odeur forte & pénétrante.

§. 20.

1. Terre bitumineuse.

Terra bituminosa.

C'est la terre qui contient du bitume.
Voyez 3. Clas. 2. Divis. §. 97. N^o. 5.

2. Terre sulfureuse.

Terra sulphurea.

C'est une terre qui contient du soufre.
Voyez 3. Clas. 2. Divis. §. 105. N^o. 2.

Observ. On ne sçait point encore à quelle espece on doit rapporter la terre lumineuse ou phosphorique qui frottée dans un endroit obscur, donne de la lumière, telle que celle dont parle *Urb. Hiærne in prodromo. Hist. Nat. Suec.* & qui se trouve près de Stockolm; il n'y a personne qui ait fait sur cette terre les recherches nécessaires.

MINÉRALOGIE:

§. 21.

III. Terres métalliques. Ochres.

Terræ metallica. Ochræ.

Les terres mêlées de métaux contiennent une substance qui prend dans la fusion & garde en se refroidissant une surface convexe, & qui est plus pesante que la terre. La terre de cette espèce est toujours colorée.

§. 22.

1. Terre calaminaire.

Ochra Zinci. Terra calaminaris.

C'est une terre qui contient du Zinc.
Voyez 3. Clas. 3. Divis. §. 116.

2. Ochre de fer.

Ochra ferri SILVIT.

C'est une terre ferrugineuse précipitée.
Voyez 3. Clas. 4. Divis. §. 119.

3. Ochre de cuivre.

Ochra cupri.

C'est un cuivre précipité. On trouve,
D ij



1. Verd de montagne.

Ochra cupri viridis. Voyez 3. Claf. 4. divis. §. 121.

2. Bleu de montagne.

Ochra cupri cærulea. Voyez 3. Claf. 4. divis. §. 121.

Observ. Il n'y a que les métaux qui portent avec eux leurs dissolvans, qui donnent de l'ochre; c'est-à-dire, il n'y a que ceux qui peuvent être dissouts par l'eau ou par une légère vapeur sulphureuse, qui produisent des ochres chacun selon leurs especes; les autres métaux n'en produisent point: c'est par la même raison qu'il y a différens vitriols. En effet, l'ochre n'est point un métal; mais c'est une terre métallique qui se sépare du vitriol, après qu'il a été dissout dans l'eau. D'où nous pouvons conclure & prendre pour un principe certain, que tant que l'on n'aura pas un vitriol de l'or, de l'argent, du plomb, de l'étain, du Bismuth, &c. On pourra nier qu'il existe une ochre de ces métaux.

§. 23.

IV. ORDRE OU DIVISION.

Sables.

Arenæ.

(A.) Les sables n'ont point leurs grains liés les uns aux autres; mais une particule en est séparée d'une autre, à moins qu'ils ne soient en masses ou pélotonnés.

(B.) La terre de cette espece est dure, sèche, & rude au toucher.

(C.) Le sable ne se dissout & ne s'amollit point dans l'eau, & jamais l'eau ne peut donner de la liaison à ses parties.

(D.) Il n'est point dilaté par l'eau ; de sorte qu'il n'en est ni étendu ni gonflé.

Observ. Le sable par lui-même n'est qu'une petite pierre, & la dureté le distingue réellement des especes de terres dont nous avons parlé ci-devant ; mais comme le rang des pierres ne lui convient pas parfaitement, beaucoup de pierres telles que le grais & la plupart des rochers l'ayant pour base, on a crû le devoir placer dans la dernière division des terres, comme dans le lieu qui lui convient le mieux, puisque c'est une substance mitoyenne entre les terres & les pierres ; voici les raisons qui ont déterminé à prendre ce parti. 1°. Il se forme des pierres par le moyen du sable, ainsi que par les autres terres ; le sable possède donc au moins la propriété générale de la quatrième espece de terre dont il a été parlé §. 5. N°. 4. 2°. On trouve le sable ordinairement mêlé avec les autres especes de terres, de sorte qu'il semble que la nature ait voulu placer elle-même la terre & le sable dans une même Classe. 3°. Il y a du sable si fin qu'il est impossible, en le regardant, de croire qu'il soit de la nature des pierres ; on seroit tenté au contraire de penser qu'il est de la nature de la terre ; tels sont par exemple les sablons ou sables en poussiere. 4°. Enfin les ouvriers des mines & les Minéralogistes sont dans l'usage de mettre le sable au rang des terres. On compte dans le sable les especes & les variétés suivantes.

GENRE V.

I. Sablon, ou Sable en poussiere.

Arena pulverulenta. Glarea LINNÆI. Pulvis Imperati. Pulvis lapidum, seu secunda species arenæ WOODWARD. Terra arenosa, seu lutum lapidum arenariorum AGRICOLÆ. Terra ericea, seu humus ericea AGRI-MENSORUM.

1. Les particules de ce sable sont si petites & si déliées que l'on peut à peine discerner par la vûe, si elles sont terres ou pierres. Ce sable est toujours rude au toucher ; & quand il est sec, il s'éleve comme la poussiere.

2. Il est fixe au feu & n'y entre point en fusion.

3. Il ne fait effervescence ni avec l'eau forte, ni avec les autres acides.

4. Il ne se gonfle que fort peu dans l'eau ; encore ce phénomène n'est-il qu'une suite de la petitesse de ses particules ; c'est par la même raison qu'il paroît se mêler à l'eau, quoique l'eau ne le détrempe point.

Observ. La finesse des parties de ce sable a déterminé plusieurs Naturalistes à le mettre au rang des terres

non liées & peu compactes; mais comme le sablon ou sable en poussière n'a point les vraies propriétés que nous avons attribuées ci-dessus aux différentes espèces de terre, sur tout en ce qu'il ne peut se délayer dans l'eau & que ses particules n'y demeurent point liées les unes aux autres, on a crû devoir le laisser parmi les sables, comme leur étant plus analogue.

§. 25.

ESPECE 33.

I. Sablon, ou Sable mouvant.

Glarea mobilissima, impalpabilis, fluida, albicans. Glarea fluida. Glarea mobilis LINNÆI. Terra virginea HELMONT. Sabulum, seu Arena bulliens HELMONT.

C'est une poussière ou un sablon très-fin que le moindre vent emporte lorsqu'il est sec; il est fluide & ne résiste point à la division; mêlé à l'eau il y reste long-tems suspendu avant que de retomber au fond.

Observ: Le sable mouvant dont il est question, est celui qu'on trouve quand on a percé un rocher, & quand en creusant la terre au travers de plusieurs de ses couches, l'on est parvenu à un sable fin mêlé d'eau. On le trouve aussi quelquefois à la surface de la terre où il a été apporté par des courants: Quelques Alchymistes ont pensé que ce sable étoit un des premiers principes de notre globe, & que toute l'eau de la nature s'y imbiboit; ils ont aussi prétendu que les autres minéraux en étoient formés; qu'il ressembloit beaucoup au chaos ou à la matière première de

l'Univers ; c'est ce qui a fait dire de lui , qu'il étoit *secunda qualitas secundaria ab aquâ arenifaciente orta* , on lui a encore donné une infinité d'autres noms. On ne trouve point le fond de ce sable en y enfonçant un bâton ; & si quelqu'un par mégarde y tomboit , il y feroit englouti comme dans de l'eau bourbeuse , sans y rencontrer de résistance sensible. C'est ce qui fait qu'on l'appelle *Sable coulant* ou *fluide*. Voyez *Van-Helmont* , *trac. 2 : de terra opus magocabalisticum de origine salis* , p. 6. & 7. §. 15. & 16. *Orveus* , *Ch. 8. p. 60 & 65*. On peut voir sur cette opinion des Alchymistes *Urbanus Hyærne. Respons. Class. 2 : p. 348 : &c.*

ESPECE 34.

II. Sablon stérile.

Glarea mobilis vulgaris pulverulenta. Glarea sterilis. Arena sterilis LINNÆI.

Ses parties sont plus grossières & plus aisées à distinguer que celles du sable mouvant ; il n'est pas si mobile ; & quoiqu'il soit comme farineux , il n'est cependant pas fluide , & il résiste à la division ; ce sablon est toujours coloré. On a :

1. Le Sablon stérile jaunâtre.

Glarea sterilis lutea.

Il est tantôt plus tantôt moins jaunâtre , cependant il est ordinairement d'une couleur mêlée ; il s'en trouve presque dans toutes les montagnes.

2. Le Sablon stérile gris.

Glarea sterilis grisea.

Il est mêlé d'une portion de terre, c'est ce qui lui donne sa couleur grise.

3. Le Sablon stérile des fondeurs.

Glarea sterilis fusoria.

Il est blanchâtre. Pour être employé à faire des moules, il faut qu'il soit bien sec & sans aucun mélange de parties étrangères.

Observ. Il se trouve encore une espèce de sablon plus grossier que le vent emporte & qu'on appelle *Arena volatilis*; Le sable suivant est de cette espèce.

ESPECE 35.

III. Sablon argileux.

Glarea argillosa.

Il est mêlé d'argille, c'est ce qui le rend doux au toucher. On a :

1. Le Sablon argilleux grossier.

Glarea argillosa crassior.

2. Le Sablon argilleux fin.

Glarea argillosa tenuior.

ESPECE 36.

IV. Sablon dur. Tripoli.

Glarea indurata, cohærens, aspera. Tripela.
Creta flavescens. Terra tripolitana.

C'est une espece de sablon fort dur, qui est rude au toucher, quoiqu'il soit uni; il devient au feu plus compacte, plus rouge, & d'une couleur plus foncée; & il y prend une surface vitreuse. On a :

1. Le Tripoli gris.

Tripela cinerea.

Celui qui vient d'Afrique est de cette couleur.

2. Le Tripoli jaunâtre.

Tripela lutea.

C'est le plus uni, & c'est celui qui vaut le mieux pour polir.

3. Le Tripoli blanc.

Tripela alba.

4. Le Tripoli blanc jaunâtre.

Tripela flava subalba.

5. Le Tripoli couleur isabelle.

Tripela subflava.

1. *Observ.* L'on trouve quelquefois un tripoli, surtout de la couleur jaunâtre, qui est raboteux & qui devient d'une couleur brune ou foncée dans le feu; il paroît poreux & peu compacte. Comme il est mêlé de sable, il se vitrifie à un feu violent:

2. *Observ.* On trouve aussi du tripoli qui a tantôt des veines noires & tantôt des veines jaunes. Le tripoli ne peut point être regardé comme une espece de craie, c'est ce que prouvent assez les effets qu'il produit dans le feu & avec l'eau forte. Tout tripoli contient du fer; on en trouve même qui contient de l'or: *Voyez Neumann prælectiones chymic. Part. V. pag. 1815.*

Observations sur le Sablon.

Un sable entièrement stérile ne donne ni par la distillation, ni par la lixiviation aucune apparence de sel. Le sable que l'on trouve dans les montagnes, est un mélange de sablon grossier & de gravier, & montre par la lixiviation & par la distillation, qu'il contient un peu de matiere grasse, un peu d'alcali, avec une petite portion d'acide; en effet la lessive que l'on en a faite, donne une couleur jaune à la dissolution d'argent, teint en verd le syrop de violette, & ne fait point changer de couleur à la teinture de tournesol, mais elle fait un peu d'effervescence avec l'eau forte; ce qui a passé dans la distillation, s'épaissit, & se précipite par le mercure sublimé, & par la dissolution d'argent; mais il verdit le syrop de violette, *Voyez Urb. Hiærne tentamina chimica.* Le sablon dans lequel quelques plantes & arbres croissent avec facilité, donne par la distillation une huile épaisse, semblable à celle du tartre, mais en petite quantité: par la lixiviation, il donne plus d'acide que le sable précédent; d'où on a raison de conclure que ce sable est mêlé avec de la terre: *Voyez §. 8. N^o. 1.*

2. *Observ.* Si on distille du tripoli, il donne une liqueur acide vitriolique; il se sublime aussi du sel ammoniac dans le col de la cornue.

GENRE VI.

Sable.

Arena.

C'est un assemblage de petites particules sensibles des pierres que l'on trouvera décrites dans la Classe suivante.

1. *Observ.* Il est inutile de donner d'autre marque distinctive de ce sable ; celles qu'on vient d'indiquer étant déjà suffisantes.

2. *Observ.* Le genre dont il est ici question, a été appelé proprement *Sable* ou *Sables de pierres*, *arena lapidea*, parce qu'il n'est composé que de pierres & qu'il falloit le distinguer des especes qui suivent.

ESPECE 37.

Gravier. Gros Sable.

Arena particulis grossioribus, inæqualibus.
Sabulum.

Il est composé de pierres assez grandes, grossieres & inégales. On a :

1. Le Gravier grossier.

Sabulum particulis majoribus.

Il est composé de spath dur, de quartz,

de paillettes , ou de poussiere brillante , & de petits éclats de pierres ; l'eau de la pluie ne l'entraîne point facilement.

Observ. Lorsque ce gros gravier est mêlé avec de l'argille , Agricola & Imperatus le nomment *Sabulum masculinum*. On s'en sert pour réparer les chemins , & faire des chaussées.

2. Le petit Gravier.

Sabulum particulis minoribus.

Il est aussi composé de spath dur , de quartz , & d'une matiere en poussiere brillante. Mais comme ses particules sont fort petites , l'eau de la pluie peut l'entraîner.

Observ. On appelle ce gravier *Sabulum femininum*.

3. Gravier spathique.

Sabulum particulis spathosis.

Il est composé de gros grains de spath qui sont inégaux.

Observ. L'on ne trouve le gravier spathique , que sur le bord de la mer ; pour ce qui est du gravier grossier & du petit gravier , on les rencontre non-seulement sur le bord de la mer , mais encore dans les rivières , & dans les buttes de sable. Lorsqu'on n'a pas du gravier grossier , on se sert de celui-ci pour les mêmes usages.

ESPECE 38.

II. Sable perlé.

Arenâ quartzosa particulis æqualibus rotundis:
Arenâ horaria.

Il est composé de grains de quartz transparents, brillans, assez grossiers, tout à fait sphériques & unis.

ESPECE 39.

III. Sable anguleux.

Arenâ quartzosa tenior particulis angulatis.
Arenâ inæqualis.

Il est composé de particules anguleuses de quartz qui ne sont point si transparentes que les grains qui composent le sable perlé. On a :

i. Le sable angulaire blanc.

Arenâ inæqualis candida.

On le trouve dans certaines contrées sur le bord de la Mer; on s'en sert aussi pour sabler des granges; il y en a qui est répandu sur la terre par l'eau des sources, & c'est le plus pur. On s'en sert pour garnir les Horloges de sable.

2. Le sable anguleux jaune ou rougeâtre.

Arena inæqualis lutea.

On le trouve ordinairement par couches dans le sein de la terre. Il y en a aussi de cette espèce à la surface de la terre en Scandinavie : on l'appelle *Sable volant*. Ce sable est souvent si fin qu'on peut s'en servir pour garnir les Horloges de sable ; cependant il faut auparavant le séparer de la terre & des autres parties hétérogènes qui peuvent y être mêlées.

1. *Observ.* Quoique l'on se serve souvent du 'sable dont nous venons de parler pour les Horloges ; il n'est cependant pas trop propre à cet usage , parce qu'il coule plus lentement & qu'il est sujet à s'arrêter dans les tems humides ; au lieu que dans un tems sec il se précipite plus vite. On indiquera dans le supplément le sable le meilleur pour cet usage.

2. *Observ.* On se sert aussi de ce sable pour le passer sur l'écriture fraîche.

ESPECE 40.

IV. Sable brillant.

Arena micans.

Il est composé de particules brillantes de toutes sortes d'espèces ; il s'y trouve aussi une petite portion du sable anguleux qui précède. On a ;

1. Le Sable brillant blanc.

Arena micans candida.

Il est composé ou de particules de talc blanches & grasses au toucher , ou de mica jaune qu'on appelle *or de chat* ; & pour lors il est rude au toucher , ou d'une espece de fêlénite dont on peut faire du plâtre. Il y en a de cette espece à Wensfen dans le Pays d'Hanovre.

2. Le Sable brillant jaune.

Arena micans lutea.

Il est presque entièrement composé de mica jaune , ou d'*or de chat*. Tantôt il tire sur le brun , & tantôt sur le jaune. On le trouve en Smoland près de Majoré.

3. Le Sable brillant verd.

Arena micans viridis.

Il est composé de particules talqueuses , grasses au toucher ; on en trouve en Egypte. Voyez *Woodward Catal. T. II. foss. ad. p. 3. g. 1.*

4. Le Sable brillant noir.

Arena micans nigra.

Il est composé d'une blende noire & brillante ; il y en a en Virginie *Woodward Loco cit. g. 4.* on en trouve aussi en Norwege.

ge. Voyez *Bruckmann epist. itin.* 46. §. 2.
N^o. 12.

1. *Observ.* Si l'on verse de l'eau forte sur le sable brillant, il perd sa couleur. Si l'on en verse sur celui de Smoland, il ne reste qu'un sable angulaire non coloré.

2. *Observ.* Lorsqu'on veut connoître les propriétés du sable brillant, & les parties qui le composent, il faut 1^o. en faire des lotions dans une cuve, jusqu'à ce que l'eau en sorte toute claire. 2^o. Il faut que le sable, après avoir été lavé, soit mis dans un autre Vaisseau, & qu'on le remue comme si on le tamisoit, afin que les parties qui sont homogènes se rassemblent dans un même endroit. 3^o. Lorsque l'eau est devenue claire, il faut, en la décantant, enlever la partie supérieure du sable qui s'est déposé; cette partie qui est la plus brillante, demeure à la surface, parce qu'elle est plus légère: il faut la sécher à part & en faire autant de la partie qui est au fond. 4^o. On jette la partie brillante sur un papier placé obliquement, auquel elle reste attachée, parce qu'elle est composée de petites feuilles ou lames; le reste tombe dans un autre vaisseau qu'on a placé au-dessous du papier. 5^o. On continue la même chose, jusqu'à ce que toute la partie brillante qu'on enlève à chaque fois de dessus le papier, soit entièrement séparée du reste du sable. 6^o. On peut par cette opération examiner chacune des matières en particulier, & voir de quelle nature elles sont. 7^o. De cette façon on reconnoît quelle est la proportion des particules pierreuses dont le sable brillant est composé.

§. 28.

III. Sable métallique.

Arena metallica.

Il est composé de grains, ou de particu-

les métalliques qui s'y trouvent mêlées.

Observ. Ce sable appartient proprement à la troisième Classe ; cependant on n'a point cru devoir l'omettre entièrement ici ; mais on n'en a point fait une espèce particulière.

§. 20.

1. Sable ferrugineux.

Arena ferrea.

Il est composé de grains de fer ; on en trouvera la description à la 3^e. Classe. 4^e Division, en parlant des mines de fer.

2. Sable d'étain.

Arena stannea.

Il contient des petites particules d'étain en poudre comme de la farine. Voyez 3^e. Classe. 4^e. Divis. où l'on parle des mines d'étain.

3. Sable d'or.

Arena aurea.

Il contient des petits grains d'or. Voyez 3^e. Classe. 4^e. Divis. où l'on traite des mines d'or.

§. 30.

IV. Sable animal. •

Arena animalis.

C'est un espece de sable qui contient quelque substance qui appartient au regne animal.

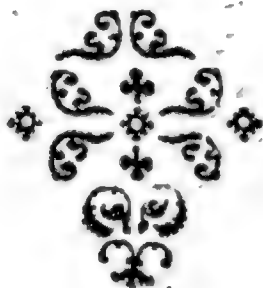
Observ. Ce sable trouvera la place qui lui est propre dans la quatrième Classe.

§. 31.

Sable de coquilles.

Arena conchacea.

Il est composé de coquilles pulvérisées ; on en trouvera la description à la 4^e. Classe. Divis. première.



SECONDE CLASSE.

§. 32.

PIERRES.

L A P I D E S.

Ce sont des corps durs, & dont les parties sont étroitement liées les unes aux autres. Ils ont les propriétés générales suivantes.

1°. On ne peut aisément les écraser entre les doigts, ni les tailler avec le fer; il y en a même dont on ne peut rien détacher avec la lime.

2°. Toutes les pierres sont aigres & cassantes; elles ne sont ni ductiles ni malléables.

3°. Elles ne peuvent ni s'amollir ni se dissoudre dans l'eau.

4°. Elles ne s'amolissent & ne se durcissent point non plus dans l'huile.

1. *Observ.* La dureté des pierres varie; il y en a, 1°. de tendres & peu compactes, que l'on peut en quelque façon écraser avec les doigts; telles sont une partie des talcs, & la pierre-ponce. 2°. Il y en a de dures que l'on peut travailler & tailler avec le fer & l'acier, tels

sont les marbres, les pierres meulières, &c. 3°. On en rencontre de plus dures qui ne peuvent se travailler qu'avec une forte lime d'acier, telles sont les turquoises & quelques cailloux. 4°. Il y en a de très-dures ou qui ont la dureté du caillou, sur lesquelles le fer & l'acier n'ont point de prise, & qu'on ne peut travailler qu'avec l'éméril; telles sont le jaspe, l'agate, &c. 5°. Enfin il s'en trouve de plus dures encore, telles sont les pierres qui ont la dureté du diamant, & qui ne peuvent être travaillées qu'à l'aide de la poudre de diamant, tels que sont les diamants, les saphires, &c.

2. *Observ.* Nous indiquerons en parlant de chaque genre les figures, & les propriétés particulières à chaque pierre. On verra qu'il y en a qui sont feuilletées & en lames, d'autres cubiques ou en dez, &c.

§. 33.

Les pierres se divisent en quatre ordres ou divisions.

I. ORDRE OU DIVISION.

Pierres calcaires.

Lapides calcarei.

L'on appelle pierres calcaires celles que l'action du feu réduit en poussière, & qui mêlées ensuite avec de l'eau ou avec quelqu'autre liqueur reprennent une liaison & une dureté nouvelles. Ces pierres sont d'un tissu si peu serré que quand on les frappe avec l'acier, il n'en part point d'é-

teincelles ; on range sous ces ordres ou divisions les pierres suivantes.

§. 34.

GENRE VII.

I. Pierre à chaux.

Calcareus lapis. Marmor fusaneum DIOSCORIDIS. Marmor rude LINNÆI. Saxum calcareum AGRICOLÆ.

1°. Les particules les plus petites de la pierre à chaux sont tendres , & l'on n'y peut remarquer aucune figure déterminée.

2°. Si l'on vient à casser ces pierres, elles se divisent en morceaux irréguliers.

3°. Toute pierre à chaux est dure , cependant on peut aisément y faire mordre la lime. Elle ne prend pas facilement le poli , & n'a point de couleurs vives ni pures.

4°. Elle se décompose d'elle-même à l'air , ce qui arrive sur tout à de certaines especes ; cependant plus le grain en est fin, plus la pierre à chaux a de disposition à se décomposer.

5°. Calcinée au feu elle attire aisément

l'humidité de l'air & s'y réduit d'elle-même en poudre; lorsqu'après avoir été calcinée, on vient à la mêler avec du sel ammoniac, elle répand une odeur très-forte.

6°. Elle fait une effervescence considérable avec l'eau forte & les autres acides, même avant que d'avoir été calcinée.

7°. Sa gravité spécifique est à celle de l'eau dans la proportion 2. 810 :: 1000. x ou 2. 81 :: 100. x.

§. 25.

E S P E C E 41.

I. Pierre à chaux compacte.

Calcareus particulis indistinctis. Calcareus æqualis. Calculus litoralis DIOSCOR.

CÆSALP. ENCET.

Cette pierre à chaux est si compacte & si ferrée, qu'à la simple vûe on ne peut point en discerner les parties; on peut encore moins les séparer les unes des autres. Elle s'éclate aisément, & on ne la distingue de la pierre à fusil que par l'épreuve du briquet, de la lime, & de l'eau forte; il y en a de plusieurs couleurs différentes.

1. La Pierre à chaux compacte blanche.

Calcareus æquabilis colore albo.

2. La Pierre à chaux compacte grise.

Calcareus æquabilis griseus.

On trouve cette espece de pierre à chaux à Froso dans le Jamtland ; on rencontre en Upland dans les campagnes des environs d'Upsal une pierre à chaux d'un gris clair en petits morceaux , dont les éclats sont ou concaves ou convexes ; elle ressemble parfaitement à une pierre à fusil d'un gris clair.

3. La pierre à chaux compacte d'un gris de fer :

Calcareus æquabilis ferreo colore.

Cette pierre d'un gris de fer se trouve aussi à Froso ; il y en a une autre espece de la même couleur , mais d'une nuance différente en Allemagne près de Bruchsal ; elle ressemble beaucoup à la pierre à fusil, & se brise en éclats comme elle. *Voyez les Actes de l'Académie Royale de Suede, vol. 1. p. 210.*

4. La pierre à chaux compacte brune.

Calcareus æquabilis fuscus.

On en trouve de cette couleur dans les mines d'Osmund en Dalecarlie. *Voyez les actes de l'Académie Royale de Suede, Vol. 1. p. 203.* Il est à remarquer que cette espèce de pierre à chaux se vitrifie au feu à un certain degré de chaleur ; il paroît que cet effet est produit par le bitume & l'acide vitriolique qui y sont mêlés.

5. La pierre à chaux compacte rouge.

Calcareus æquabilis rubens.

6. La pierre à chaux compacte verte.

Calcareus æquabilis viridis.

La pierre à chaux de Prague est de cette dernière couleur.

7. La pierre à chaux compacte noire.

Calcareus æquabilis niger.

On en trouve aussi de cette espèce près de Prague. L'on pourroit placer ici l'espèce la plus foncée des pierres à chaux de Froso.

8. La pierre à chaux compacte veinée.

Calcareus æquabilis venosus.

1. *Observ.* Les couches de pierre à chaux que l'on trouve à Toplitz en Bohême, sont de cette même espèce.

2. *Observ.* L'espèce de pierre à chaux que nous venons de décrire, est ordinairement dégagée de tout

mélange étranger, c'est-à-dire de particules d'autres pierres & de sable brillant ; la chaux qu'elle donne est très-bonne & très-ferme, quoiqu'elle ne soit pas toujours fort blanche.

E S P E C E 42.

II. Pierre à chaux brillante.

Calcareus particulis scintillantibus.
Calcareus scintillans.

On y remarque de petites particules ou paillettes brillantes, & des petits grains qui ressemblent à ceux du Gypse ; ces particules sont quelquefois arrangées en lignes droites & quelquefois disposées irrégulièrement ; il entre souvent des matières étrangères dans la composition de cette pierre à chaux, sur tout du Mica ; d'où il arrive que sa forme & ses couleurs sont sujettes à varier. On a :

1. La pierre à chaux brillante blanche.

Calcareus scintillans albus.

2. La pierre à chaux brillante grise.

Calcareus scintillans griseus.

3. La pierre à chaux brillante verdâtre.

Calcareus scintillans viridescens.

4. La pierre à chaux brillante noire.

Calcareus scintillans niger.

On en trouve de cette espèce dans les mines de fer & dans d'autres endroits ; on l'appelle souvent , mais mal à propos *Hornstein*, pierre de corne.

5. Pierre à chaux brillante panachée.

Calcareus scintillans variegatus.

On la met ordinairement au rang des marbres ; mais c'est mal à propos , comme on le verra par les propriétés du genre suivant , qui est celui du marbre.

6. La pierre à chaux brillante ondulée.

Calcareus scintillans undulatus.

7. La pierre à chaux brillante par couches.

Calcareus scintillans stratosus. Calcareus lapis polyzonites.

On y voit des couches ou zones de plusieurs couleurs.

Observ. Cette espèce de pierre fournit la plus mauvaise chaux ; ce qui est occasionné par la grande quantité des parties hétérogènes qui entrent dans sa composition.

ESPECE 43.

III. Pierre à chaux inégale ou raboteuse.

Calcareus particulis dispersis. Calcareus inæquabilis.

Ses parties sont grossières , visibles , &

aisées à discerner ; elles ont beaucoup de ressemblance avec le petit gravier spathique, ou sont remplies de petits morceaux de gypse ; cette pierre renferme souvent des matières étrangères qui en occupent une partie ; ces matières sont par couches, & l'on est obligé de les en séparer lorsqu'on veut en faire usage ; sa couleur varie ainsi que les matières qui la composent. On a :

1. La pierre à chaux inégale blanche.

Calcareus inæquabilis albus.

2. La pierre à chaux inégale grise.

Calcareus inæquabilis griseus

3. La pierre à chaux inégale verdâtre.

Calcareus inæquabilis viridescens.

4. La pierre à chaux inégale ondulée.

Calcareus inæquabilis undulatus.

5. La pierre à chaux inégale par couches.

Calcareus inæquabilis stratofus. Lapis calcareus polysonites.

1. *Observ.* Cette espèce de pierre à chaux fournit la chaux la plus blanche & la plus dure.

2. *Observ.* Les Fondeurs des mines lui donnent la préférence sur les autres ; ils s'en servent comme d'un fondant dans leur fourneau, c'est-à-dire, qu'elle absorbe, & par conséquent détruit l'acide du soufre & le soufre lui-même. En effet, la chaux étant alcaline, elle doit absorber tous les acides. Cependant en cas

de besoin on peut employer au même usage toutes les pierres à chaux précédentes.

Observations générales sur les pierres à chaux.

1. *Observ.* Il est facile d'appercevoir dans les montagnes remplies de pierres à chaux, où l'on n'a point encore fouillé, que la pierre à chaux brillante & celle qui est inégale, sont altérées, décomposées, & comme détruites dans quelques-unes de leurs couches, ce qui prouve qu'elles contiennent un mélange de matières hétérogènes.

2. *Observ.* Toute pierre à chaux ne donne pas les mêmes produits par les analyses de la Chymie ; il y en a qui, distillées, fournissent une liqueur qui colore le syrop de violette en rouge, précipite la solution d'argent, & fait un mercure sublimé de celui qui a été dissout dans l'eau forte. La liqueur que l'on obtient par la distillation d'une autre pierre à chaux teint le syrop de violette en verd, précipite la solution d'argent en une couleur blanche, & donne une couleur d'aigue marine foncée à la dissolution du cuivre dans l'eau forte ; d'où l'on peut conclurre qu'il y a dans la pierre à chaux un esprit de sel qui peut en être tiré par le moyen de l'acide vitriolique, & que les pierres à chaux contiennent un sel alcali terrestre ; il y a des pierres à chaux dans lesquelles ce sel alcali est plus volatil & en plus grande quantité que dans d'autres, de sorte qu'on peut le faire passer à la distillation, & qu'il demeure dans le col de la cornue sous la forme, & la consistance d'un sel. Voyez *Frieder. Hofman. disp. de Therm. Carolinis, chap. 4. §. 2. Henckel de appropri. p. 126. N^o. 4. Eph. Nat. cur. V. p. 325. &c.* Il arrive souvent à ce sel de venir immédiatement après la liqueur qui teint le syrop de violette & la dissolution de cuivre en verd. Il y a des pierres à chaux dans lesquelles ce sel alcali est plus fixe & résiste plus au feu que dans d'autres, & dans lesquelles il ne se manifeste qu'après que la pierre a été calcinée, &

quand on en fait l'extinction ; ce qui est démontré par la vapeur qui s'en élève, teint en verd le syrop de violette , & précipite le sublimé en une couleur orangée. Après cela il sera facile de concevoir pourquoi la liqueur que l'on tire par la distillation des pierres à chaux, est sujette à tant de variation , & on conclurra que les pierres à chaux ont des propriétés très-différentes. Quand on calcine des pierres pour en faire de la chaux, l'on reconnoît sans peine à l'odeur qu'elles contiennent quelque chose de sulphureux & de bitumineux.

3. *Observ.* Il y a des pierres à chaux qui se vitrifient à un feu modéré ; d'autres exigent un feu plus violent, & d'autres ne se vitrifient point du tout ; il sera aisé de trouver la raison de cette variété, en faisant attention à l'observation précédente : elle vient du mélange du sel volatil qui dans la calcination forme avec l'esprit de sel, un sel ammoniac ; & ce dernier sel mêlé avec la chaux vive produit une matiere qui non-seulement entre en fusion dans le feu, mais encore qui y fait entrer & vitrifier des matieres qui par elles-mêmes ne sont nullement vitrifiables. Le sel ammoniac fixe éclaircit ce phénomène, & prouve que l'esprit de sel mêlé avec de la chaux la met en fusion. On n'en est pas pour cela autorisé à dire que la pierre à chaux se vitrifie par elle-même ; cela n'arrive jamais. En effet la chaux s'unit à la substance saline, & paroît être réduite en verre ; mais elle n'y est que mêlée ; de-là vient que tout verre, dans la composition duquel il est entré de la chaux, devient laiteux, nébuleux, & comme plein de poussière. L'on voit par ce qui vient d'être dit, comment il y a des pierres à chaux qui se vitrifient ; il n'y a pas lieu d'objecter qu'il y a trop peu de sel dans ces pierres, car si l'on fait de fréquentes lessives de la chaux dans beaucoup d'eau, on trouvera que le sel qui est contenu dans les pierres à chaux qui ont la propriété de se vitrifier au feu, fait la moitié de la terre qui entre dans la composition de ces mêmes pierres. Quant aux autres qui n'en-

trent point en fusion, leur portion de sel n'est point si considérable. Les matieres étrangères qui sont mêlées avec de certaines especes de pierres à chaux, contribuent beaucoup à leur vitrification ; la portion de ces matieres est plus grande dans les unes que dans les autres.

§. 36.

GENRE VIII.

Le Marbre. *Marmor.*

Marmor nitidum LINNÆI.

1. Les parties du marbre sont fines, unies & douces ; l'on n'y remarque ni parties raboteuses, ni parties graveleuses.

2. Le marbre se casse en morceaux irréguliers.

3. Il est dur, mais cependant l'acier mord dessus ; il prend un beau poli, devient brillant ; ses couleurs sont vives & pures.

4. Le marbre, après avoir été tiré de sa carrière, commence par se durcir à l'air & par devenir plus compacte ; cela ne l'empêche point d'être plus disposé que d'autres pierres à se détruire à l'air, lorsqu'il y reste exposé pendant un certain tems.

5. Le marbre a dans le feu toutes les propriétés de la pierre à chaux. Voyez §. 33. n. 5.

6. Dans l'eau forte il produit les mêmes effets que la pierre à chaux. Voyez §. 33. N^o. 6.

7. Sa pésanteur spécifique est à celle de l'eau dans la proportion de 2. 718 :: 1000. x, ou 2. 70 :: 100. x.

Observ. Par les propriétés dont nous venons de parler, on voit que celles du marbre ne diffèrent point de celles de la pierre à chaux ; cependant pour plus de clarté, & par rapport aux propriétés particulières attribuées au marbre dans les N^o. 1. 2. 3. 4. 7. on a crû devoir en faire un genre à part.

§. 37.

Quoique l'on compte une infinité de différentes especes de marbre, on peut toutefois les réduire toutes à celles qui suivent.

E S P E C E 44.

I. Marbre d'une seule couleur.

Marmor unicolor.

C'est un marbre qui n'a qu'une seule couleur, mais elle est vive. On a :

1. Le Marbre blanc.

Marmor unicolor album. Lapis parius. Lychnites. Lapidēs Lygdini PLINII.

L'on en a trouvé qui étoit demi transparent.

parent. Suivant Pline on appelloit autrefois ce marbre blanc, *Phengites* ou *Tassus*; il y en avoit aussi de non-transparent auquel on donnoit différens noms, suivant les endroits d'où on le tiroit; on l'appelloit *Lapis coralliticus*, *Lapis arabicus*; *Chernites*. &c.

2. Le Marbre noir.

Marmor unicolor nigrum. Marmor tœniarum. Marmor Luculleum. Lapis lydius.

Ce marbre rend quelquefois une mauvaise odeur lorsqu'on le frotte, & se change dans le feu en une chaux blanche; il y en a un autre qui est noir, peu compacte, & ne donne point d'odeur lorsqu'on le frotte, c'est de celui-ci qu'on fait des pierres de touche. La couleur noire de ces marbres vient d'une matière bitumineuse, c'est elle qui cause la mauvaise odeur de tous les marbres noirs.

Observ. Les Tailleurs de Pierre nomment *Tusebe* le marbre noir compacte; il est trop dur pour être employé à faire des pierres de touche.

3. Le marbre jaune.

Marmor unicolor flavum. Marmor seravitianum CÆSALPINI. Phengites AGRICOLÆ. Numidicum.

Quoique ce marbre ait une couleur jaune , il ne laisse pas de donner dans le feu une chaux blanche.

Observ. Il paroît que la couleur jaune de ce marbre vient d'un acide volatil ; c'est par cette raison que l'eau forte donne une couleur jaune au marbre blanc lorsqu'on en verse dessus , & que la pierre à chaux blanche de Moscovie prend la même couleur lorsqu'elle a été long-tems exposée au Soleil.

4. Le marbre rouge.

Marmor unicolor rubrum. Rufum IMPERATI.

La plupart des marbres rouges dont parlent les Auteurs doivent être mis dans la Classe des jaspes , tel est le porphyre &c. Ils sont quelquefois nuancés de différentes couleurs. On pourroit cependant placer ici le *Marmor rubrum Ratisbonense* , dont parle Kentmann.

5. Le marbre d'un brun foncé.

Marmor unicolor lividum. Marmor Numidicum.

8. Le marbre gris.

Marmor unicolor venetum. Marmor palumbinum.

On le trouve tantôt d'un gris clair tantôt d'un gris plus foncé.

Observ. Kentmann in *nomenclatura rerum fossil.* parle d'un espece de marbre gris qui se trouve près de Hildesheim , qui a l'odeur de la corne brûlée.

7. Marbre verd.

Marmor unicolor viride. Verdello CÆSALPINI. Italiæ.

E S P E C E 45.

II. Marbre panaché.

*Marmor variegatum. Marmor maculosum
AGRICOLÆ.*

Il a les couleurs qui se trouvent dans les marbres d'une seule couleur dont on vient de parler ; mais on y remarque tantôt des veines , tantôt des taches différentes. On a :

1. Le marbre panaché blanc.

*Marmor variegatum album. Marmor candidum maculis vel
venis distinctum AGRICOLÆ.*

Le fond en est blanc , mais ses taches ou ses veines sont grises ou d'une autre couleur.

2. Le marbre panaché noir.

*Marmor variegatum nigrum. Marmor Africanum. Marmor
Carrariense. Paragone CÆSALPINI.*

Ce marbre noir est parsemé de taches blanches , ou de veines jaunes , rouges , &c.

Observ. Il faut remarquer dans le marbre d'Afrique qui est blanc & noir , que les taches noires se vitrifient

Fij

tandis que les taches blanches se tournent en chaux. Si les pierres blanches & noires que nous avons dans ce Pays-ci pouvoient prendre le poli, elles ne le céderoient en rien au marbre d'Afrique.

3. Le marbre panaché jaune ou brocatelle.

Marmor variegatum flavum. Marmor porta sancta.

Le marbre jaune que l'on appelle *Porta sancta*, est parsemé de taches rouges & blanches; il s'y trouve aussi quelquefois d'autres couleurs; on en a même vu qui avoit des veines blanches.

4. Le marbre panaché rouge.

Marmor variegatum rubrum.

On le trouve avec des taches ou veines blanches, jaunes, noires, &c. Voyez *Bruckmann Epist. itin. 24. Kentmann Nomencl. foss.*

5. Le marbre panaché brun.

Marmor variegatum lividum. Marmor Lesbium.

Il a des veines ou taches rouges, grises, noires, &c. Voyez *Bruckmann L. C.*

6. Le marbre panaché gris.

*Marmor variegatum venetum. Marmor marmiridicum.
Marmor Numidicum.*

On y trouve des veines ou taches blan-

ches, jaunes, d'un rouge changeant, & d'autres couleurs.

Le *marmor marmiridicum* a des taches noires ; celui de Numidie en a de jaunes.

7. Le marbre panaché verd.

Marmor variegatum viride. Marmor lacædemonium. Marmor augustum. Marmor laconicum. Marmor Tiberium. Thyssites. Aconis.

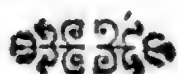
Il a des taches & des veines de différentes couleurs ; celui que l'on tire des marbrières d'Ostergyllen est parsemé de veines ou taches blanches, grises & jaunes.

Observ. On mettoit autrefois la serpentine au rang des marbres panachés jaunes ; mais c'est une espèce de pierre réfractaire qui résiste à l'action du feu.

8. Le marbre par couches ou par zones.

Marmor variegatum stratofum. Marmor polyzonias.

C'est un assemblage des zones ou de couches de différentes couleurs arrangées les unes sur les autres ; il s'y trouve aussi pour l'ordinaire une substance de la nature de la pierre à fusil ou du Quartz.



VII. Marbre figuré.

Marmor figuratum. Marmor picturæ rudimentis ornatum.

On y remarque toutes sortes de figures.
On a :

1. Le marbre figuré de Florence.

Marmor figuratum Florentinum.

On y distingue des Villes, des tours, des mazes, des montagnes, &c.

2. Le marbre figuré de Hesse.

Marmor figuratum Hassiacum.

On y voit des arbres, des buissons, &c. aussi distinctement que si ces objets y avoient été peints.

Observations sur le Marbre.

1. Tous les marbres ne sont ni également durs, ni également compacts. Il y en a 1°. de tendres qu'on peut aisément tailler & travailler au tour. 2°. De durs qui ne peuvent être tournés, & qu'on a même beaucoup de peine à couper ou à tailler. 3°. D'aigres, cassants & grainelés, qu'on appelle *marmora granulata*, ils se cassent & s'égrainent aisément lorsqu'on les travaille. 4°. De médiocrement durs, qu'on appelle *marmora nobiliora*, & qu'on employe à toutes sortes d'ouvrages & d'ornemens.

2. *Observ.* Baglivi dans son *Traité de la végétation des pierres* prouve évidemment que le marbre se reproduit de nouveau ; nous jugeons inutile de nous arrêter plus long-tems sur cette question ; nous renvoyons le Lecteur à ce qui a été dit §. 2. *Observ.* 2. N^o. 3. & 4.

3. *Observ.* Dans les Analyses Chymiques le marbre donne les mêmes produits que la pierre à chaux. *Voyez* §. 34. *Observ.* 2. mais il fournit moins de sel volatil, & contient plus de substances sulphureuses & bitumineuses qui contribuent à la liaison & à l'union de ses parties. C'est aussi ce qui lui donne l'éclat qu'on y remarque. Cette substance sulphureuse & bitumineuse jointe à quelques vapeurs métalliques est la cause de la diversité des belles couleurs que l'on y admire. On peut conjecturer sur ce que nous venons de dire, pourquoi dans les endroits où il y a des matieres bitumineuses jointes avec du sel marin, comme en Italie, les marbres s'y trouvent les plus beaux. L'odeur qu'on remarque à ce marbre, vient aussi du même principe. *Voyez* §. 34. *Observ.* 1.

4. *Observ.* En considérant les matieres dont la nature a composé les marbres & la pierre à chaux. *Voyez* §. 34. *Observ.* 2. & *Obs.* 3. de ce paragraphe, & la propriété qu'ils ont l'un & l'autre de se réduire en chaux dans le feu. *Voyez* §. 33. N^o. 5. & §. 35. N^o. 5. on peut conclure avec raison, que le marbre & la pierre à chaux sont produits par des terres crétacées ou calcinables. *Voyez* §. 9. ou même plutôt par une terre du genre des marnes. *Voyez* §. 14. à laquelle se joint un sel alcali, tantôt plus, tantôt moins volatil. On y découvre outre ce sel qui est un sel marin, une matiere grasse sulphureuse ou bitumineuse qui sert à lier le tout ; il s'y trouve encore quelquefois une vapeur métallique.



GENRE IX.

III. Gypse.

Gypsum. Marmor fugax LINNÆI.

1. Les parties qui composent cette pierre, sont d'une figure déterminée; cependant il n'est pas toujours possible de les discerner; elles sont entremêlées de particules rhomboïdales, feuilletées, ou composées de filamens.

2. Les pierres gypseuses se cassent en morceaux d'une figure indéterminée, ou en filets.

3. Quant à la dureté, elles sont pour la plupart si peu compactes, qu'on peut les écraser entre les doigts, ou du moins les diviser avec un couteau; c'est ce qui empêche pour l'ordinaire qu'elles ne puissent prendre le poli.

4. Si, après que la pierre gypseuse a été calcinée dans le feu, on vient à la mêler avec de l'eau, elle prend de la consistance & de la dureté, elle n'attire que fort peu l'humidité de l'air, & ne s'y chauffe point, mais elle y demeure sans s'y

décomposer, & conserve la même propriété que le feu lui a donnée. Lorsque la pierre gypseuse a été calcinée dans le feu, & qu'on vient à la mêler avec des alcalis volatils, elle ne donne point une odeur urineuse; il faut cependant excepter l'albâtre de cette règle.

5. La pierre gypseuse crue ne fait effervescence ni avec l'eau forte ni avec les autres acides; mais l'albâtre calciné y fait un peu d'effervescence.

6. La pesanteur spécifique de la pierre gypseuse varie un peu; on la déterminera en parlant de chaque espèce.

Observ. Plusieurs Auteurs ont mis les pierres gypseuses en partie dans le rang des marbres, en partie dans le rang des spaths; cependant comme elles ont beaucoup de propriétés par lesquelles elles diffèrent de ces deux matières, l'on a crû qu'il valoit mieux assigner à ce genre une place particulière:

§. 39.

ESPECE 47.

I. Albâtre.

Gypsum particulis minimis, punctulis nitens, polituram admittens. Alabastrum.

Il est composé de petites particules fines & brillantes qui paroissent comme des

petits points, il prend le poli; mais jamais il n'a l'éclat du marbre dont on le distingue par la finesse & par l'arrangement de ses parties: d'ailleurs il ne fait point effervescence dans l'eau forte avant que d'avoir été calciné; il n'est pas si compacte; si, après qu'il a été calciné, on le triture avec du sel armoniac, il donne de l'odeur & fait effervescence avec l'eau forte; mêlé avec de l'eau il ne se durcit point; mais il fait le même effet que la pierre calcaire. Sa pesanteur spécifique est à l'eau dans la proportion de 1.872 :: 1000. x. On a:

1. L'Albâtre blanc.

Alabastrum candicans.

2. L'Albâtre blanc taché de noir.

Alabastrum candicans maculis nigris.

3. L'Albâtre rougeâtre.

! *Alabastrum rufescens. Onychites.*

L'albâtre rougeâtre mêlé avec de l'eau forte ou avec du vinaigre distillé a l'odeur de l'*Hepar sulphuris* ou du foye de soufre, & devient verd; mêlé avec le vinaigre, il devient jaune.

4. L'Albâtre dur.

Alabastrum durius opacum. Gypsum glebosum; quod Marmoris modò nitet & micat KENTMANNI SCHUCHZER.

Marmor alabastrites AGRICOLÆ.

Il est plus dur & plus compacte que les autres especes d'albâtre; mais il est entièrement opaque, à cela près il en a toutes les propriétés.

ESPECE 48.

II. Gypse ou Pierre à plâtre.

Gypsum particulis parallelepipedis & globosis concretum. Gypsum.

Il est composé de parallélépipedes oblongs, & de particules sphériques, étroitement unies les unes aux autres; mais très-difficiles à discerner.

La différence qui se trouve entre lui & le spath, consiste en ce que les particules du gypse n'ont jamais une figure rhomboïdale exacte, & ne se divisent point en cubes, mais par feuilles ou écailles. Le gypse ne prend point de poli & ne devient point brillant; lorsqu'il a été calciné & réduit en poudre, il fait un peu d'effervescence dans l'eau forte; sa pesanteur spécifique est à celle de l'eau dans la proportion de 1. 900 :: 1000. x. On a:

1. Le gypse à gros grains.

Gypsum particulis majoribus, mollibus.

Il est composé de parties grandes & grossières; il est tendre & peu compacte, de manière qu'on peut aisément l'écraser entre les doigts.

2. Le gypse à petits grains.

Gypsum particulis minoribus, durum.

Il est si dur qu'on peut à peine en détacher quelque chose avec les doigts; les parties qui le composent sont très-fines & très-déliées.

3. Le gypse sabloneux.

Gypsum arenarium. Lapis arenarius BRUCKMANN. Epist. itin. 47. 6. 14.

Ce gypse ne paroît qu'un assemblage de sable, ou de parties sablonneuses. Voyez §. 27. 4. 1.

4. Le gypse qui prend un enduit de verre au feu, ou la Porcelaine de Lunebourg.

Gypsum in igne vitro albo obduclum. Gypsus nativus, seu Porcellana Luneburgica BRUCKMANN. L. C.

C'est une espèce de pierre gypseuse qui prend dans le feu un enduit ou une couverte de verre blanc.

1. *Observ.* On trouve, outre les especes dont nous venons de parler, d'autres gypses de différentes couleurs; il y en a de blanc qui peut être préparé de façon à servir aux mêmes usages que la craie. Voyez *Bruckmann magnalia Dei*, Tom: II. pag. 657: d'un gris clair, & d'un gris mêlé de taches noires, de rougeâtre & de verd.

2. *Observ.* Si on calcine du gypse dans un creuset de cuivre ou de fer, il pétille & décrépité comme du sel marin; si l'on vient à pousser le feu, il paroît bouillir, & forme des bulles semblables à celles de l'eau bouillante.

3. *Observ.* En préparant le sel de glauber qui se fait avec le sel marin & le vitriol, il vient une matiere blanche & de la consistance de la crème, qui a une parfaite ressemblance avec le gypse. Voyez *l'Hist. de l'Acad: des Sciences de Paris* 1719: p. 13. & suiv.

ESPECE 49.

III. Gypse cristallisé.

Gypsum cristallisatum. Selenites. Fluor seleniticus
SCHUECHZERI. Selenites cristalloides
SCHUECHZERI.

C'est une espece de gypse dont les particules ont pour l'ordinaire une figure rhomboïdale; cependant les angles en sont toujours obtus, & comme émouffés; c'est aussi, indépendamment des propriétés précédentes, ce qui le distingue du spath cristallisé. On a:

1. Le Gypse cristallisé rhomboïdal.

Gypsum cristallisatum figurâ rhomboïdali.

2. Le gypse cristallisé en parallélépipèdes hexagones:

Gypsum cristallisatum parallelepipedè exangulari.

3. Le gypse cristallisé en pyramides.

Gypsum cristallisatum figurâ pyramidalî.

4. Le gypse cristallisé en filets.

Gypsum cristallisatum filamentosum. Gypsum capillare
KENTMANNI.

On verra la représentation de cette dernière espèce de gypse cristallisé en filets dans la Planche, Fig. 1.

Observ. Lorsque plusieurs de ces cristaux de gypse se trouvent rassemblés dans un même morceau ou en groupe, on l'appelle en Allemand *Gyps-Drusen*, *Drusa Selenitica*, ou Cristaux de Gypse.

ESPECE 50.

IV. Sélénite.

Gypsum lamellis rhomboidalibus pellucidum:
Selenites. Lapis specularis PLINII, AGRICOLÆ.
Glacies mariæ. Speculum asini MATHIOLI.
Vitrum rhutenicum AGRICOLÆ. Vitrum moscoviticum. Lapis glacialis. Argyrolithos. Aphro-
selenites GALENI. Spuma Lunæ. &c.

Elle n'est composée que de feuilles qui, quelques minces qu'elles puissent être, peuvent encore être divisées en d'autres feuilles. Ces feuilles ou lames se cassent

toûjours en rhomboïdes , quand elles ont un peu d'épaisseur. La sélénite est entièrement transparente , mais elle devient opaque dans la calcination ; alors elle ne fait plus d'effervescence avec l'eau forte , & ne donne point une odeur urineuse avec le sel ammoniac ; sa pésanteur est à celle de l'eau dans la proportion suivante.
 $2 . 322 :: 1000 . x$. On a :

1. La Sélénite blanche.

Selenites albus.

2. La Selenite jaune.

Selenites flavus.

3. La Sélénite de plusieurs couleurs.

Selenites versicolor.

1. *Observ.* On en rencontre de cette dernière couleur dans les carrieres de gypse près de Quedlinbourg. *Bruckmann , Hist. itin. 47. V. N^o. 7. ad 14.*

2. *Observ.* Le *Vitrum Rhutenicum* , le mica jaune & le mica blanc ressemblent beaucoup à la sélénite , mais comme ce sont des pierres réfractaires , c'est-à-dire non fusibles & non calcinables , elles n'appartiennent point à l'espece dont nous parlons , & doivent se mettre au rang des mines.

3. *Observ.* Il y a des Naturalistes qui appellent cette sélénite assez mal-à-propos *glacies maria*.

ESPECE 51.

V. Gypse en lames ou feuilleté.

Gypsum lamellis inordinatis pellucidum.

Gypsum lamellosum.

Il se casse ou se divise en lames ou feuilles minces qui n'ont point de figure déterminée ; mis au feu il se change en plâtre sans pétiller ni décrépiter. On a :

1. Le gypse en lames opaque.

Gypsum lamellosum opacum.

Il est de couleur grise d'une figure indéterminée , & se divise en lames plus ou moins épaisses. On remarque pour l'ordinaire du gypse coloré entre les feuilles qui le composent.

2. Le gypse transparent qui se casse en lignes droites.

Gypsum lamellosum lineis rectis fissile , pellucidum.

Ses feuilles sont un peu flexibles , il se divise en lignes parallèles ; mais sans garder de figure déterminée.

3. Le gypse en lames transparent par écailles irrégulières.

Gypsum lamellosum squammulis irregularibus pellucidum.

Les feuilles de cette espece de gypse
ne

ne se séparent point en plans parallèles , mais en plans irréguliers ; elles sont composées d'écaillés assez semblables à du mica blanc , & font un petit bruit à peu près semblable à celui du talc , lorsqu'on les frotte avec un couteau ou un clou.

E S P E C E 52.

VI. Gypse strié.

Gypsum filamentis parallelis compositum.

Gypsum striatum.

Il est composé de filets parallèles étroitement unis les uns aux autres , tous ou perpendiculaires , ou horizontaux , ou obliques ; dans le feu il devient blanc comme de la craie , & s'attache pour lors aux doigts , ne fait nulle effervescence avec l'eau forte , & ne donne point d'odeur urineuse avec le sel ammoniac. On a :

1. Le gypse strié semblable à l'amianthe.

Gypsum striatum filamentis perpendicularibus. Gypsum amianthi formæ SCHEUCHZER. *Talcum striatum*

WOODWARD: *Spathum amiantho simile*

WOODWARD. T. 2. add. p. 6.

Il est entièrement semblable à l'amianthe ; bien des gens le prennent pour de l'alun de plume , à qui il ressemble par sa

couleur & par son tissu; mais l'épreuve du feu, & un œil expérimenté les distingueront aisément.

2. Le gypse strié semblable à l'alun de Plume.

Gypsum striatum filamentis in lamellas compactis. Alumen scaiola. Alumen plumosum. Lapis schistus albus. Talcum album KUNDMANNI. Alumen scissile.

Il est composé de filets qui forment des feuillets ou lames très - étroitement unies les unes aux autres.

Observ. On a de ce gypse tant opaque que transparent; on en voit aussi de différentes couleurs, comme du blanc, du rouge, de parsemé de veines ou mêlé de différentes couleurs, &c.

ESPÈCE 53.

VII. Gypse transparent & solide.

Gypsum solidum, pellucidum, fibrosum. Gypsum solidum.

Il est si compacte qu'on peut à peine remarquer les particules qui le composent, excepté qu'il est un peu fibreux; il se divise en filets plutôt qu'en lames; il est entièrement clair & transparent RINMANN.

ESPECE 54.

VIII. Gypse phosphorique , ou pierre de Bologne.

*Gypsum irregulare , lamellosum , calcinatum ,
intenebris lucens. Phosphorus Bononiensis.
Lapis illuminabilis. Lapis Bononiensis.*

Ce gypse est composé de lames dont le tissu est fibreux , qui sont comme couvertes d'une pellicule ; cette pierre est demi transparente , elle luit dans les ténèbres , fait effervescence dans tous les acides , & donne pour lors une odeur fétide & urineuse.

1. *Observ.* Voici les expériences Chymiques qu'on a tentées pour découvrir la nature de cette pierre lumineuse. *Voyez Acad. Bonon. Comment. p. 186.* La lessive qu'on en fait après l'avoir calcinée , précipite la solution du mercure sublimé en une couleur noire ; elle produit le même effet sur les dissolutions de plomb , d'argent , & de vitriol , & fait effervescence avec tous les acides ; elle a un goût & une odeur semblable à ceux d'un mélange d'orpiment , de chaux vive & d'eau. On conclut de-là qu'outre la substance alcaline & sulphureuse que cette pierre contient , il doit s'y trouver aussi quelque chose d'arsénical.

2. *Observ.* Quant à la propriété phosphorique de cette pierre , l'on remarquera qu'elle ne lui est pas particulière ; en effet , l'expérience nous apprend que toutes les especes de gypses , de marbres & de pierres calcaires , donnent de la lumière dans l'obscurité , lorsqu'après avoir été calcinées une ou plusieurs fois , on les a laissées refroidir. La lumière de toutes les

especes de marbres , de chaux & de gypses , est d'un bleu clair. Ce ne sont pas ces seules substances qui sont en possession de la propriété phosphorique ; on observera que toutes les pierres entièrement transparentes & électriques l'ont aussi ; de sorte que si l'on expose pendant le jour au Soleil un cristal de roche , un diamant ou une topase , &c. on trouvera que sans qu'il soit besoin d'autre préparation , ces pierres donneront de la lumiere dans les ténèbres. Il y a quelques-unes de ces pierres qui ne luisent dans l'obscurité , qu'après avoir été mises en dissolution dans l'eau forte. L'on peut donner la même qualité par différentes préparations à presque toutes les pierres ; il faut cependant en excepter les agathes, les jaspes, la roche, la pierre à fusil , & toutes celles qui ne se vitrifient & ne se calcinent point , que nous appelons réfractaires, *Apyri*.

ESPECE 55.

IX. Gypse demi-transparent verd , ou pierre Néphrétique.

Gypsum viride semi pellucidum fissile.
Lapis nephreticus.

C'est une espece de gypse verd qui a une demi-transparence plus ou moins marquée ; cette pierre est feuilletée , non compacte , un peu grasse au toucher ; sa pesanteur spécifique est de 2.894 : 1000. x.

Observ. Voici les raisons qui ont déterminé à mettre la pierre néphrétique au rang des gypses. 1°. Elle est rude & feuilletée. 2°. Elle ne prend point le poli. 3°. Elle est grasseuse comme du talc. 4°. Elle est si peu compacte , qu'elle perd son tissu lorsqu'on la met dans

une décoction d'herbes ; ce que l'on peut voir dans Wormius, Boyle, & Koenig. p. 226. 5°. Elle est demi transparente. 6°. M. Pott, après avoir fait des expériences sur cette pierre, la mise au rang des pierres calcaires. *Disp. de sol. corp. partic.* p. 120. & dans sa *disput. de sale comm.* p. 81. 7°. Elle se dissout entièrement dans l'esprit de sel & dans l'eau régale, & plus d'à moitié dans l'esprit de nitre. 8°. Elle donne à la distillation une huile fétide & un peu de sel ammoniac. Voyez Neumann *prælectiones chymicæ* p. 1581. En faisant attention à toutes ces circonstances, on verra que c'est mal-à-propos que quelques Auteurs l'ont mise au rang des agathes, & d'autres parmi les jaspes ; il ne sera pas non plus difficile actuellement de la distinguer de la malachite.

§. 40.

GENRE X.

IV. Spath, ou Spar.

Spatum. Marmor metallicum. Selenites.

Glarea BRUCKMANNI.

1. Les particules de cette pierre sont composées pour la plupart de piramides & de parallélépipedes oblongs ; mais les surfaces ou côtés en sont toujours unis & brillants.

2. Le spath se rompt en morceaux qui ont précisément les figures que nous venons de décrire.

3. Quant à sa dureté, elle varie ; il y a des spaths qui sont si peu compactes, qu'il

est facile de les écraser entre les doigts ; il s'en trouve d'autres qui ont la dureté de la pierre à fusil ; d'autres enfin ont une dureté moyenne.

4. Dans le feu il pétille, se casse ordinairement en morceaux & devient si friable, qu'on peut avec les doigts le réduire en une poudre semblable à de la farine ; mais lorsqu'il a été calciné, il n'attire point l'humidité de l'air si promptement & ne s'échauffe point aussi vite dans l'eau que les pierres calcaires ; du reste lorsqu'on l'éteint dans l'eau, ou qu'on le mêle avec du sel ammoniac, il produit les mêmes phénomènes que la pierre calcaire.

5. Le spath fait une effervescence considérable dans l'eau forte & les autres acides.

6. La pesanteur spécifique varie un peu ; cependant c'est une des pierres les plus pesantes, & son poids est à celui de l'eau dans un plus grand rapport, que celui de
4. 100 :: 1000. x.

§. 41.

ESPECE 56.

I. Spath cubique ou rhomboïdal.

*Spatum rhomboïdale opacum. Spatum tessulare.
Marmor metallicum.*

Il se divise ordinairement en cubes dont les angles sont aigus; il est opaque, très-compacte, & fort pesant; sa pesanteur spécifique est à celle de l'eau dans la proportion de 4. 266 :: 1000. x. On a :

1. Le Spath cubique blanc.

Spatum tessulare album.

2. Le Spath cubique gris.

Spatum tessulare cinereum.

3. Le Spath cubique brun.

Spatum tessulare fuscum.

4. Le Spath cubique jaune.

Spatum tessulare flavum.

5. Le Spath cubique rouge.

Spatum tessulare rubrum.

6. Le Spath cubique verd.

Spatum tessulare viride.

7. Le Spath cubique noirâtre.

Spatum tessulare nigrescens.

Observ. Toutes ces différentes variétés du spath cubique sont composées de cubes ou de rhomboïdes plus ou moins grands ; on les trouve presque toutes dans la mine de Salberg.

E S P E C E 57.

II. Spath feuilleté.

Spatum lamellosum molle. Spatum lamellare.

Il se divise en lames ou en feuilles minces ; il est si tendre qu'on peut l'égratigner avec l'ongle ; cependant il entre en fusion & se vitrifie aisément au feu , dans lequel il pétille & se casse au commencement.

1. *Observ.* On en rencontre de cette espèce près des mines de Kungsberg en Norwege ; souvent des morceaux de la mine d'argent vitreuse lui sont attachés extérieurement.

2. *Observ.* Il y a une autre espèce de spath à feuillet minces dans les mines du Hartz ; mais il faut le renvoyer à l'espèce du spath cristallisé à cause de sa figure anguleuse ou polyèdre.

E S P E C E 58.

III. Spath grainelé, ou Spath sabloneux.

Spatum particulis dispersis irregularibus.
Spatum arenaceum.

On nomme ainsi le spath dont les

MINÉRALOGIE. 115

particules sont arrangées avec si peu d'ordre, qu'on ne peut distinguer la forme de leurs cubes, qui sont tantôt plus grands, tantôt plus petits, & de différentes couleurs. On a :

1. Le Spath sabloneux blanc,

Spatum arenaceum album.

2. Le Spath sabloneux gris.

Spatum arenaceum cinereum.

3. Le Spath sabloneux rouge,

Spatum arenaceum rubrum.

Observ. Toutes ces différentes especes de spath se trouvent dans les mines de fer de Jærngrufvor.

E S P E C E 59.

IV. Spath transparent.

Spatum pellucidum molle. Spatum pellucidum.
Androdamas PLINII SCHEUCHZERI.

Il est cubique, cependant un peu rhomboïdal, tout-à-fait tendre, & entièrement transparent. On a :

1. Le Spath transparent blanc.

Spatum pellucidum album.

Il s'en trouve en Russie dans l'Isle des Ours près d'Archangel.

2. Le Spath transparent jaunâtre.

*Spatum pellucidum flavescens.**Androdamas flavescens coloris SCHEUCHZERI.*

3. Le Spath transparent d'un jaune de saffran.

*Spatum pellucidum croceum.**Androdamas rubellicoloris SCHEUCHZERI.*

4. Le Spath transparent veiné.

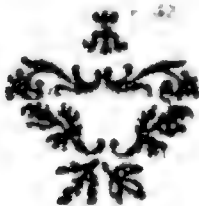
Spatum pellucidum venosum.

Il y en a qui a des veines noires, rouges
& de différentes couleurs. Voyez Scheuchz:
Oryctogr. Helvet. p. 147.

5. Le Spath transparent noirâtre.

*Spatum pellucidum nigrans.**Androdamas nigricans SCHEUCHZ. p. 148. L. C.*

6. Le Spath transparent verd.

*Spatum pellucidum viride.**Androdamas smaragdinus SCHEUCHEZ ibid.*

ESPECE 60.

V. Cristal d'Islande.

Spatum dilucidum objecta duplicans. Cristallus Islandica. Rhombites AGRICOL. Selenites rhomboidalis. Androdamas PLINII, SCHEUCHZERI. Talcum DE LA HIRE.

C'est un spath clair , transparent & rhomboïdal, qui fait paroître double tous les objets que l'on voit au travers ; il est feuilleté lorsqu'on le fait calciner dans un creuset ; il pétille , se divise en rhomboïdes , & acquiert pour lors la propriété de luire dans l'obscurité ; il répand aussi une odeur sulphureuse très-forte ; sa pesanteur spécifique est à celle de l'eau dans la proportion de 2 . 700 :: 1000. x.

Observ. L'on n'a pû se dispenser de distinguer le cristal d'Islande du spath transparent décrit au N°. IV. à cause des propriétés qui lui sont particulières ; en effet le spath précédent ne montre pas les objets doubles & n'est point si feuilleté que celui dont il est ici question. Les différentes especes que Scheuchzer *Oryctographia Helvetica* p. 147 & suiv. a nommées *Androdamas* , doivent être distinguées ; il y en a qui appartiennent aux spaths transparents décrits au N°. IV. d'autres au cristal d'Islande N°. V. d'autres enfin aux cristaux de spath du N°. VI. attendu qu'ils sont tous transparents & sous une forme cristalline très-belle.

ESPECE 61.

VI. Spath cristallisé en groupes.

Spatum cristallisatum. Drusa selenitica.
Drusa spatia.

Ce sont des spaths qui ont pris différentes figures, lorsque plusieurs cristaux différents se sont rassemblés ou se sont groupés; on les nomme en Allemand *Spath-Drusen*, groupes de spath; on les trouve presque tous sans pointes; c'est à cela qu'il est aisé de les distinguer du cristal de roche. Il y a :

1. Le Spath cristallisé transparent poligone.

Spatum cristallisatum pellucidum polygonum.

2. Le Spath cristallisé en cubes.

Spatum cristallisatum cubicum.

Il se trouve des spaths de cette espèce, dont les angles sont droits, & d'autres dont les angles sont aigus; il y en a de simples & de doubles; la Fig. 2 montre un de ces cristaux de spath simple à angles droits; la Fig. 3. un de ces cristaux double, dont les angles sont aigus; on en trouve à Rotendal en Dalecarlie.

3. Le Spath cristallisé hexagone.

Spatum cristallisatum exangulare.

On le trouve à Dannemore en Upland; on y nomme ces cristaux *dents de cochons*, parce qu'ils en ont en quelque façon la figure, comme on peut le voir, *Fig. 4. a*, où l'on a représenté un de ces cristaux pointus. On en voit aussi qui sont fendus par le bout, comme on le peut remarquer (*Fig. 4. b*); ils s'en rencontre aussi qui ont deux pointes, une à chaque extrémité, comme on peut voir (*Fig. 4. c*), surtout quand ils sont encore entourés de *corium montanum*, cuir de montagne, dont il sera parlé §. 65. esp. 146.

Observ. Je n'ai point encore trouvé de ces cristaux spathiques pentagones: mais j'en ai souvent vû d'heptagones.

4. Le Spath cristallisé en primes hexagones.

Spatum cristallisatum prismaticum exangulare.

On les trouve toujours cassés obliquement, comme on peut voir dans la *Fig. 5.* ils sont tantôt plus tantôt moins réguliers & sans pointes.

5. Le Spath cristallisé en prismes hexagones tronqués.

Spatum cristallisatum prismaticum exangulare truncatum.

La plupart des groupes de cristaux du spath que l'on trouve en Dalecarlie, sont formés par un assemblage de cette espece

de cristaux, ce qu'on apperçoit aussi-tôt qu'on vient à en casser un morceau. On peut voir un de ces cristaux prismatique, (Fig. 6.)

6. Le Spath cristallisé en pyramides octaédres.

Spatum cristallisatum pyramidale octaëdram.

Fluor seleniticus octaedrus SCHEUCHZ. itin. alp. p. 155.

7. Le Spath cristallisé en pyramides endécaédres.

Spatum cristallisatum pyramidale endecaedrum.

Fluor seleniticus endecaedrus SCHEUCHZ. ibid.

On peut voir (Fig. 7.) la représentation de ces pyramides à 8 & à 9 côtés.

8. Le Spath cristallisé en prismes tétradécaédres.

Spatum cristallisatum tetradecaedrum.

9. Le Spath cristallisé tétradécaédre en cubes.

Spatum cristallisatum tetradecaedrum figuræ tessularis.

10. Le Spath cristallisé tétradécaédre feuilleté, & par faisceaux.

Spatum cristallisatum lamellosum, & fasciculatim plexum tetradecaedrum.

Cette espece de cristaux de spath se trouve dans les mines du Hartz ; on les rencontre en morceaux détachés & en groupes.

11. Le Spath cristallisé feuilleté représentant la moitié d'un octogone ou d'un hexagone.

Spatum cristallisatum lamellosum figurâ dimidiâ partem octogoni vel hexagoni representans.

- 12 Le Spath cristallisé en roses.

Spatum cristallisatum lamellosum, lamellis crassis, & distinctis in peripheria, sed in centro concretis, instar petalorum florum. Spati rosæ cristallinæ, echinorum instar IMPERATI.

13. Le Spath cristallisé, dont les cristaux sont régulièrement inclinés.

Spatum cristallisatum, cristallis ordinatim decumbentibus.

14. Le Spath cristallisé en grappes.

Spatum cristallisatum botruiticum.

15. Le Spath cristallisé en cylindres.

Spatum cristallisatum cylindricum.

16. Le Spath cristallisé en globules.

Spatum cristallisatum globosum.

ESPECE 62.

VII. Pierre-porc ou Pierre puante.

Spatum opacum, frictione fœtidum.

Lapis suillus.

C'est un spath d'un brun foncé, qui donne une mauvaise odeur, lorsqu'on vient à l'écraser ou à le froter ; mais il perd cette odeur à la calcination & devient blanc ;

ses particules sous quelque forme qu'elles s'assemblent, sont toujours coupées obliquement. On a :

1. La Pierre-porc prismatique.

Lapis suillus prismaticus.

Il y en a d'un brun foncé ou plus clair, ou d'un gris blanc.

2. La Pierre-porc rayonnée.

Lapis suillus radiatus.

Il s'en trouve beaucoup de cette espèce répandues dans les champs dans la Province de Westgyllen.

3. La Pierre-porc sphérique.

Lapis suillus sphaericus.

Les rayons de cette espèce de pierre vont du centre à la circonférence : on la trouve à Krasnaselo en Ingermanie.

1. *Observ.* On trouve ordinairement la pierre-porc dans le voisinage des mines d'alun.

2. *Observ.* Lorsqu'on calcine la pierre-porc à l'air libre, elle décrépite comme le sel marin. Si on la met en distillation dans une cornue, elle pétille & décrépite d'abord, ensuite elle donne un phlegme qui est suivi d'une huile & d'un sel. La liqueur qu'on en tire n'a point une trop mauvaise odeur; elle teint le syrop de violette en verd, fait effervescence avec les dissolutions d'argent, de cuivre, & encore plus fortement
avec

avec celle de fer, mais toujours sans qu'il se fasse de précipité; elle teint aussi en violet la teinture de tournesol. L'huile que l'on en tire est semblable à celle qui vient par la distillation du charbon de terre; elle ressemble au pétrole; elle a une odeur forte. Le sel qui s'attache au col de la cornue a l'odeur de l'urine, lorsqu'elle a été gardée long-tems; sa couleur est grise, & son goût semblable à celui du sel ammoniac; il précipite la solution d'argent d'une couleur blanche, mais ne produit aucun changement sur les solutions de cuivre, d'étain & de plomb. Quant au caput mortuum, on y remarque des traces de sel marin, lorsque l'on en verse la lessive dans la solution d'argent; d'où il suit que la pierre-porc contient du sel alcali volatil & ammoniac, aussi-bien que du sel marin; on trouve aussi que l'odeur qui est propre à cette pierre, vient d'un sel alcali volatil combiné avec de l'huile; par où l'on voit, sans qu'il soit besoin d'autres épreuves, que toutes les pierres qui ont une odeur pareille à celle de la pierre-porc, doivent être composées des mêmes principes.

ESPECE 63.

VIII. Spath compacte ou vitreux.

Spatum solidum plus vel minus pellucidum; particulis non distinguibilibus. Spatum vitreum. Spatum solidum.

L'on nomme vitreux un spath dur & compacte qui a tantôt plus tantôt moins de transparence; il n'affecte point de figure déterminée; mais quand on le frappe, il se casse en morceaux comme le verre ou le quartz: considéré à l'extérieur, il a souvent de la ressemblance avec l'agate; il

petille & se casse dans les premiers momens où on l'expose au feu ; mais ensuite il s'y vitrifie ; il ne donne point d'étincelle lorsqu'on le frappe avec l'acier , mais on peut l'égratigner avec un couteau ; il ne fait point d'effervescence avec l'eau forte. On a :

1. Le Spath vitreux blanc.

Spatum vitreum album.

On en trouve près d'Upsloe dans la nouvelle mine de cuivre , & près de Stirposen dans la Province de Norberg.

2. Le Spath vitreux violet.

Spatum vitreum violatum.

3. Le Spath vitreux d'un gris foncé.

Spatum vitreum obscurè cinereum.

4. Le Spath vitreux verdâtre.

Spatum vitreum viridescens.

Il est d'un verd ou clair , ou foncé , ou d'aigue marine , & ressemble quelquefois à de la serpentine. Si on le casse en petits morceaux , on y remarque un peu de transparence ; lorsqu'on l'a laissé au feu jusqu'à devenir roux , il est lumineux dans l'obscurité ; on en trouve près de Salberg.

Observ. On ne peut assurer positivement si le *Lithophosphorus sulensis*, qui est d'une couleur pourpre, dont parle Woodward dans son Catalogue T. II. *addit. foss. nat fossil.* p. 9. N^o. 29. n'appartient pas au spath vitreux violet; on ne peut sçavoir non plus s'il faut rapporter à une des espèces, qui viennent d'être décrites, le *Fluor mineralis Stolbergicus*, dont le même Auteur parle, p. 9. N^o. 30. A juger de ces Spaths par leurs propriétés, ils paroissent être des spaths vitreux; car ils ont celle de luire dans les ténèbres après leur calcination, & tous deux ressemblent à des *fluors* ou cristaux de spath.

IX. Spath dur qui donne des étincelles.

*Spatum durum lateribus nitidis ad chalybem
scintillans. Spatum pyrimachum. Spatum
durum scintillans LINNÆI.*

Ce spath dur, outre d'autres matieres, contient de la pyrite; il est si dur qu'il résiste à la lime & fait feu lorsqu'on le frappe avec le briquet; il ne fait point effervescence avec l'eau forte; ses parties se divisent pour la plupart en cubes à angles droits, dont les surfaces sont unies & comme polies. C'est ce qui le distingue du quartz. *Voyez dans l'Histoire de l'Acad. des Sciences de Suede, le Mémoire de J. Tillas.* On a:

1. Le Spath dur blanc.

Spatum pyrimachum album.

Hij

2. Le Spath dur gris.

Spatum pyrimachum cinereum.

3. Le Spath dur rougeâtre.

Spatum pyrimachum rubrum.

Observ. Le spath dur ; que l'on appelle en Allemand *Feld-Spath* , spath des champs , est composé de cubes tantôt plus grands , tantôt plus petits ; il y en a même quelquefois de si petits , que le spath qui en est composé paroît comme grainelé.

Observations sur le Spath.

1. *Observ.* Plus le spath est tendre , plus les Mineurs ont d'espérance de trouver dans son voisinage des minéraux précieux.

2. *Observ.* Si on mêle exactement du soufre réduit en poudre & de la chaux vive ; que l'on fasse bouillir ce mélange ; que l'on filtre la solution rouge que l'on aura obtenue par la cuisson , & qu'on la fasse évaporer dans un endroit chaud , il se formera des cristaux parfaitement semblables à ceux de spath & qui ne seront point solubles dans l'eau ; ce qui suffit pour prouver qu'ils sont de la nature des pierres.

3. *Observ.* Il n'y a pas lieu de douter que le spath & ses cristaux ne doivent leur existence à de l'eau & à une substance alcaline semblable au sel marin ; c'est ce que prouve la distillation de ces corps ; & cela paroît encore , 1°. en ce que l'urine après une évaporation de quatre à cinq ans , produit des cristaux spathiques. *Voyez Henckel de lapid orig. p. 61. jusqu'à 3. &c.* 2°. en ce qu'on trouve des cristaux de spath dans les endroits où les rochers se sont d'abord fendus & entr'ouverts & ensuite rapprochés , & où ces cristaux n'ont pu se former que par un dépôt de l'eau. 3°. en ce que les cristaux de spath qui sont autour des petites cavités que l'on trouve dans les mines d'argent

d'Ilmenau , doivent avoir été produits par l'eau claire. qui s'est rencontrée dans le sein de la terre. Voyez , 43. N^o. 4. Obs. 4. & Henckel pyritologie. pag. 355. &c.

§. 42.

II. ORDRE OU DIVISION.

Pierres vitrifiables.

Lapides vitrescentes.

On appelle *vitrifiables* les pierres qui entrent en fusion au feu & s'y changent en verre ; elles sont ordinairement si dures qu'elles font feu contre l'acier ; elles possèdent du moins une de ces deux propriétés ; mais aucune de ces pierres ne fait effervescence soit avec l'eau forte, soit avec d'autres acides.

§. 43.

G E N R E I X.

Ardoises.

Fissilis. Scissilis. Schistus LINNÆI.

1. Les parties qui composent l'ardoise sont tellement disposées & si petites que l'on ne peut point aisément les discerner ; cependant quand on y apporte beaucoup

d'attention, on voit qu'elles ont la forme de filamens ou de petites stries.

2. Toute ardoise se casse ou se divise par couches, par tables & par feuillets ; plus ils sont minces, meilleure elle est. L'ardoise se divise pour l'ordinaire suivant des lignes droites, à l'exception d'un petit nombre qui sont courbées & contour-nées.

3. L'ardoise n'est point extrêmement dure ; on peut l'égratigner avec un cou-teau ; elle ne donne point d'étincelles lorsqu'on la frappe avec l'acier.

4. L'ardoise se vitrifie plus vite & plus aisément que toute autre pierre ; cela n'ar-rive cependant qu'à proportion de sa du-reté ; & avant de se vitrifier elle ne chan-ge point de couleur ; le verre qui en ré-sulte est trouble & ressemble à une écume qui s'est gonflée ; mais il est si léger qu'il nâge au dessus de l'eau.

5. Sa pesanteur spécifique varie un peu ; on la donnera en parlant de chaque espe-ce d'ardoise.

§. 44.

E S P E C E 65.

I. Ardoise de tables.

*Fissilis subtilior, polituram quodammodo admit-
tens. Fissilis mensalis. Fissilis niger duriusculus.
Schistus niger mensalis. Marmor nigrum men-
sarium CORDI. Saxum fissile nigrum KENT.
WAGNER.*

C'est une espece d'ardoise très-fine qui prend très-bien le poli, sans cependant devenir luisante; la couleur en est noire; elle se change dans le feu en un verre spongieux & plein de trous d'un verd foncé, qui cependant ne nâge point à la surface de l'eau; sa pésanteur spécifique est à celle de l'eau dans la proportion de 2. 730 :: 1000. x.

Observ. Ce que Scheuchzer in *Oryctogr. Helvetica.* p. 110. dit de l'ardoise de tables, qui se trouve à Blattenberg en Suisse, est très-remarquable; sçavoir, que les feuilles dans lesquelles elle se divise, sont composées de deux couches, dont la supérieure est toujours dure & prend le poli, au lieu que l'inférieure est plus molle & ne peut être polie. Ces différentes couches se trouvent toujours dans la carrière disposées alternativement, comme on vient de le dire, sans aucune autre différence.

E S P E C E 66.

II. Ardoise de toits.

Fissilis durus , cærulescens , clangosus. Ardesia regularis. Ardesia IMPERATI. Folium nigrum.

Elle est ordinairement dure & bleuâtre ; & si l'on vient à la frapper contre un corps , elle rend un son très-fort ; sa pesanteur spécifique est à celle de l'eau dans la proportion de 3 , 300 :: 1000 . x.

Observ. L'ardoise de toits est ainsi nommée , parce que l'on s'en sert pour couvrir les maisons ; cependant toutes les pierres qu'on employe à cet usage ne sont pas de la même espèce ; en Piedmont on se sert d'une espèce de roche de corne feuilletée , *corneus fissilis* , qui est du genre de la pierre de corne. L'ardoise dont on couvre les maisons pour être bonne , ne doit point s'imbiber d'eau.

E S P E C E 67.

III. Ardoise charbonneuse.

Fissilis , sine lamellis , niger , quoad particulas tantum cum fissilibus conveniens.
Fissilis carbonarius.

Elle est très-noire & se trouve ordinairement dans le voisinage des mines de charbons de terre ; elle est si tendre qu'on peut aisément la racler avec un couteau , ce qui produit une poudre noire. Si on

fait calciner cette pierre à feu nud, elle devient blanche & friable ; mais si on la calcine dans des vaisseaux fermés, elle conserve sa couleur noire ; après avoir été raclée, elle est luisante comme du crayon ; cependant la couleur en est plus pâle & ressemble à celle d'un métal ; l'on peut alors s'en servir comme du crayon pour dessiner ; elle se vitrifie à un feu violent.

• E S P E C E 68.

IV. Pierre à aiguïser.

*Fissilis solidus, mollior, lamellis crassioribus. Coti-
cularis. Coticula. Cos salivalis. Cos obvaria.
Fissilis coticularis.*

Elle est d'une consistance si tendre qu'on peut aisément l'écraser ; elle se divise en morceaux épais, mais toujours transversalement & en feuilles, dont la couleur est différente & facile à distinguer. Cependant lorsqu'on la frappe, elle se fend en lignes droites ; sa pesanteur spécifique est environ de 2.300 :: 1000. x. On a :

1. La pierre à aiguïser noire.

Cotricula nigra. Cos salivalis.

Elle est peu compacte, paroît striée à l'intérieur, se gonfle au feu comme de

l'écume; cependant lorsqu'elle est vitrifiée, elle ne surnage point à l'eau.

2. La pierre à aiguïser grise.

Cotricula cinerea. Cos salivalis.

Elle est semblable en tout à la pierre à aiguïser noire qui vient d'être décrite, avec la seule différence que celle-ci est plus dure.

3. La pierre à aiguïser jaunâtre.

Cotricula flavescens. Cos salivalis.

Elle est très-dure & soutient un feu très-violent avant que de se vitrifier; les particules qui la composent, sont si petites qu'on peut à peine les distinguer.

1. *Observ.* L'ardoise jaunâtre du Pays est de l'espèce que nous venons de décrire; on pourroit aussi y rapporter l'ardoise jaune de Papenheim, dont parle *Langius ephem. nat. curios. vol. VI. app. 136. &c.*

2. *Observ.* Il faut remarquer que les pierres à aiguïser à l'huile, dont l'usage est très-ordinaire, sont composées de deux couches, dont l'une est noire ou d'un gris de fer, l'autre jaune, & toutes deux sont comme collées ensemble; la couche noire ou grise résiste plus long-tems à un feu violent; & avant qu'elle commence à jeter de l'écume, la jaune est déjà réduite en un verre très-fluide.



E S P E C E 69.

V. Ardoise grossière ou schiste.

Fissilis solidus durissimus in lamellas non divisibilis. Fissilis rudis. Fissilis inutilis. Schistus difficulter scindendus.

Cette pierre est dure & compacte ; elle ne se divise pas facilement par couches, & encore moins par feuilles ou suivant des lignes droites ; la couleur en est ordinairement grise ; cette ardoise est grossière ; il s'en trouve qui se casse comme la pierre à fusil , quoiqu'elle paroisse feuilletée ; elle donne dans le feu un verre solide & compacte qui n'est que peu ou point du tout poreux ou spongieux.

1. Le Schiste à feuilles apparentes.

Fissilis rudis lamellis conspicuis.

Cette ardoise est composée de feuilles visibles & apparentes, cependant elle ne se divise point en feuilles.

2. Le Schiste à feuilles non apparentes.

Fissilis rudis lamellis non conspicuis.

Les feuilles de cette ardoise ne sont point apparentes ; on peut en distinguer les couches , mais la pierre ne se fend pas

suivant ses couches ; elle se casse en éclats comme la pierre à fusil.

3. Le Schiste à feuilles ondulées.

Fissilis rudis lamellis fluctuantibus.

Il est vrai que cette pierre est feuilletée ; mais elle ne se divise pas selon ses feuilles ; elle est parfaitement dure ; elle entre en fusion au feu , & s'y change en un verre compacte ; sa couleur est pour l'ordinaire grise ou foncée ; on en trouve en Finlande.

4. Le Schiste ou l'Ardoise en forme de rognons.

Fissilis rudis reniformis.

Ce sont des concrétions schisteuses dont la forme oblongue est semblable à celle des rognons ; elles se trouvent dans des rochers ; il y en a en Allemagne dans les mines d'Ilmenau , au Comté de Henneberg.

Observ. Henckel dans sa *Pyritologie* , p. 358. & Langius in *ephem. nat. cur. append. Vol. VI.* p. 136 & 146 , parlent de ces ardoises en rognons , & disent qu'on trouve dans leurs creux , non-seulement toutes sortes de végétations , mais encore de l'eau claire renfermée , & qu'il y a tout autour de ces mêmes cavités de petits cristaux de spath , qui ressemblent à du sucre candi.

ESPECE 70.

IV. Ardoise tendre & friable.

Fissilis mollior. Fissilis friabilis.

Cette ardoise est si peu compacte & si friable que l'on peut à peine y toucher ; elle s'écrase très-aisément entre les doigts ; l'on en trouve cependant quelquefois qui a plus de consistance. Il y en a qui produit dans le feu un verre spongieux qui surnage au-dessus de l'eau ; il y en a d'autre qui se change en un verre poreux & plein de trous, qui ne peut point nager au-dessus de l'eau. On a :

1. L'Ardoise friable noirâtre.

Fissilis friabilis nigricans.

Observ. Il y a des ardoises de cette espèce qui ; quand on les frotte ou qu'on les fait brûler à une flamme, donnent la même odeur que la pierre-porc ; l'on en trouve en Suede à Nericke ; l'ardoise tendre d'Eisleben, que Henckel nomme *ardesia Eislebiansium mollior nigricans*, pourroit bien être de cette espèce ; cet Auteur dit qu'on en tire du sel alcali volatil par la distillation. Voyez *Ephem. nat. curios. Vol. V. p. 328.* voyez aussi le §. 40. N°. 7. obs. 2. de notre Ouvrage.

2. L'Ardoise friable brune.

Fissilis friabilis fuscus.

Il y en a à Krafmaselo en Ingermanie.

Observ. L'ardoise d'un rouge brun dont parle Långius in *eph. nat. curios. app. Vol. 6 p. 136 & 139*, paroît suivant la description n'être qu'un *saxum compositum*, ou pierre composée; car l'on y trouve ou des grains de gypse, ou des filets spathiques, du *glacies mariæ*, ou même du mica. L'Auteur en parle comme ne sçachant à laquelle de ces différentes especes il doit rapporter les particules ou grains brillants qu'on y remarque.

3. L'Ardoise friable grise.

Fissilis friabilis cinereus.

L'on en trouve dans la mine d'Osmund, Province de Ratwick en Suede.

4. L'Ardoise friable ondulée.

Fissilis friabilis lamellis fluctuantibus.

Cette espece d'ardoise se distingue de l'ardoise ondulée grossiere, 1°. par la dureté qui est beaucoup moindre dans celle-ci. 2°. Par les produits au feu; celle-ci y donne beaucoup d'écume, & fait un verre plein de trous & poreux; au lieu que le schiste ou l'ardoise ondulée grossiere donne à un feu violent un verre dur & compacte. 3°. Par la couleur; celle dont on parle ici, est ordinairement noire ou noirâtre, au lieu que la précédente est grise.

ESPECE 71.

VII. Pierre noire ou crayon noir.

Fissilis mollior, friabilis, pictorius. Nigrica.
Creta nigra.

C'est une ardoise qui est comme détruite; elle est tendre & peu compacte; on s'en sert pour écrire ou pour dessiner; elle donne une mauvaise odeur dans le feu, y perd sa couleur & devient rougeâtre; l'on peut alors s'en servir comme du crayon rouge.

Observ. On trouve un très-bon crayon noir près de Henneberg en Westergyllen. La *creta fuliginea*, ou craie de suie, dont parle *Wormius*, est vrai-semblablement de la même espèce.

1. L'Ardoise alumineuse.

Fissilis, pinguis, in aëre destructibilis, accensibilis.
Fissilis aluminosus.

On en trouvera la description dans la *III. Classe, première ordre ou division*, en parlant de l'alun.

2. L'Ardoise sablonneuse.

Fissilis arenaceus.

Elle appartient au genre qui va suivre.

3. L'Ardoise de corne.

Fissilis corneus.

Elle appartient aux pierres réfractaires ou *apyres*, dont on trouvera la description plus loin.

Observations sur l'Ardoise.

1. *Observ.* Il faut commencer par rendre raison des motifs qui ont engagé à mettre l'ardoise au rang des pierres vitrifiables; c'est parce que les propriétés qu'ont les pierres vitrifiables de se fondre au feu, & de ne point faire effervescence avec les acides, conviennent en tout point aux ardoises; il est certain qu'il se trouve dans l'alun une terre marneuse & crétacée; il paroîtra donc qu'au moins l'ardoise alumineuse qui en est composée, doit être mise au rang des pierres calcaires; il pourroit fort bien se faire que quelques autres espèces d'ardoises fussent composées de pareilles terres; mais comme dans la distribution des genres des pierres on n'a point eu en vûe les terres dont les pierres peuvent être composées, & qu'on n'a eu égard qu'à la pierre toute formée & telle qu'on la trouve, il n'y a point de raison pour mettre ces pierres dans le rang des pierres calcaires. Il n'y en a pas davantage de trouver absurde que la terre étant calcaire, la pierre elle-même fut vitrifiable & propre à se fondre au feu; en effet si un acide mêlé avec une terre calcaire, est capable d'en changer la nature au point de la rendre fusible au feu & soluble dans l'eau, c'est-à-dire de la changer en sel; combien à plus forte raison un acide vitriolique uni à une substance huileuse & bitumineuse, fera-t-il capable de changer une terre calcaire en une pierre fusible au feu? Cela n'empêche point que la terre ne demeure de la même nature qu'auparavant; ce qui devient évident, lorsqu'on en sépare les matières étrangères telles que le sel & le soufre. On peut voir que la craie elle-même après avoir été humectée & abreuvée à plusieurs reprises d'une liqueur ou d'un dissolvant acide devient fusible. *Voyez aurea catena Homeri part. 1. ch. 23. p. 211.*

2. *Observ.* On voit par l'observation précédente ; qu'une partie des ardoises tire son origine de la terre calcaire & de la marne ; & par les végétations & autres accidents qui s'y trouvent , on sent qu'une partie de ces pierres a pour origine le limon & la terre en poussière. Lorsque l'acide vitriolique universel uni avec quelque substance grasse & résineuse vient à se joindre à une de ces especes de terre , & qu'après avoir abreuvé cette terre ou ce limon , il s'y durcit ; elle prend alors la consistance de l'ardoise , & devient épaisse à proportion de la plus ou moins grande quantité de la matiere fluide qui est venue à s'y joindre. Langius dans les *eph. nat. curios. Vol. 6. app. meditat. de schisti indole & Genesi* §. 18. &c. attribue la formation de l'ardoise à un dépôt ou à une précipitation qui s'est faite dans l'eau soit du déluge , soit de quelque autre inondation , par laquelle la terre est tombée peu à peu au fond de l'eau tranquille , & prétend que les couches se sont ainsi formées en raison du poids de chaque matiere ; mais ce sentiment ne s'accorde ni avec la pesanteur spécifique des feuilletés & des couches , ni avec les propriétés des végétaux , minéraux , & autres corps qui se trouvent mêlés dans les couches de l'ardoise , fait suffisamment prouvé par l'expérience , & qui n'exige pas un plus grand détail. On ne nie point qu'une partie des ardoises dont les couches sont horizontales , n'aient été formées par le déluge qui peut avoir fait aller une couche de terre sur une autre , & que ces couches n'aient pris consistance dans cette situation ; mais la pesanteur des corps & de la terre , & la propriété qu'ils ont de se précipiter au fond de l'eau , n'ont point autant contribué à cet arrangement , qu'une autre force qui est celle du courant & de la violence des eaux.

GENRE XII.

II. Grais.

*Cos LINNÆI. Saxum arenarium AGRICOLÆ.
Saxi alterum genus AGRICOLÆ. Saxum
sabulosum.*

1. Les particules dont cette pierre est composée, sont toujours visibles; elles sont tantôt plus tantôt moins grossières, & ne peuvent être regardées que comme une poussière très-déliée, ou des grains de sable, qui dans leur union ont été placés les uns près des autres sans régularité & dans un ordre indéterminé.

2. Le grais se trouve par couches qui sont tantôt plus tantôt moins épaisses; il se partage aisément en grands cubes, mais quand on le brise il se divise en morceaux de figures irrégulières & indéterminées.

3. A l'égard de sa consistance, cette pierre est ordinairement peu compacte; il s'en trouve cependant quelquefois dont les parties sont fortement liées les unes aux autres; elle donne un peu d'étincelles, lorsqu'on la frappe avec l'acier, & cha-

que coup qu'on lui donne détache une partie considérable de la pierre.

4. Le grais se vitrifie au feu, & le verre dans lequel il se change est très-dur & très-compacte.

5. Sa pesanteur spécifique est à celle de l'eau dans la proportion de 3. 200, ou 3. 300 :: 1000. x.

§. 46.

ESPECE 72.

I. Grais, ou pierre à aiguïser de Turquie.

Cos particulis arenosis tenuissimis impalpabilibus indurabilis. Cps turcica.

Cette pierre paroît au premier coup d'œil comme pleine d'écailles ; on la prendroit pour une espece de *sillex* de cailloux, sa couleur est grise, de même que celle du caillou, cependant elle est tendre ; & l'acier mort dessus, tant qu'elle est sèche ; mais aussi-tôt qu'elle a été humectée avec de l'huile, elle devient dure ; si on la calcine au feu, elle prend une couleur blanchâtre, & elle paroît alors semblable à une pierre composée d'un sable extrêmement fin ; elle a aussi la propriété de se durcir dans le feu.

E S P E C E 73.

II. Graïs , pierre des Rémouleurs.

Cos particulis arenosis æqualibus , minoribus , coticularis. Lapis cotarius. Cos vulgaris. Saxum molare AGRICOLÆ. Cos gyratilis & aquaria PLINII.

Cette pierre est composée de particules très-fines , égales , & peu compactes par elles-mêmes ; cependant si étroitement liées les unes aux autres , que l'eau ne peut s'introduire entr'elles , ni se filtrer au travers de la pierre ; on s'en sert pour faire des pierres à aiguïser , & des meules. On a :

1. La pierre des rémouleurs blanche.

Lapis cotarius albus.

On en fait différentes figures fort jolies.

2. La pierre des rémouleurs d'un gris clair.

Lapis cotarius cinereus.

3. La pierre des rémouleurs rougeâtre :

Lapis cotarius rubescens.

Il y a quantité de ces deux especes de pierres dans la Paroisse d'Orsa en Dale-

carlie , qui en fournit tout le Royaume de Suede.

4. La pierre des rémouleurs jaunâtre.

Lapis cotarius flavescens.

Observ. On fait de ces différentes especes , des petites pierres à aiguïser qu'il ne faut point confondre avec celles qu'on fait avec des pierres d'ardoïses.

E S P E C E 74.

III. Graïs. Pierre à filtrer.

Cos particulis arenosis majoribus, aquam transmittens. Filtrum.

Cette pierre est composée de particules de sable grossieres, cependant égales; elle est raboteuse; l'eau se filtre au travers, & elle se durcir à l'air.

Observ. On la trouve dans les Isles Canaries & sur les côtes du Mexique; les Japonnois la regardent comme une éponge pétrifiée. Il y a des gens qui font dans l'usage de s'en servir pour filtrer l'eau dont ils boivent.

E S P E C E 75.

IV. Graïs poreux.

Cos particulis arenosis, minoribus, variis foraminulis inordinate distincta. Cos foraminata.

Cette pierre paroît comme si elle avoit été rongée par les vers, & ressemble beau-

coup à la pierre ponce; les particules qui la composent sont très-déliées; elle se travaille aisément, est très-légère & un peu feuilletée, & l'eau se filtre au travers.

Observ. Il y en a des carrieres en Ingermanie; le Palais de Petershof en est bâti. On trouve aussi des pierres de cette espèce aux environs d'Upsal, avec la différence que les particules en sont plus grossières; on les rencontre dans des dunes ou buttes de sable; elles paroissent à l'extérieur comme rongées par l'air, & ne se trouvent qu'en petit morceaux détachés.

E S P E C E 76.

V. Grais à bâtir.

Cos particulis minimis glareosis, mollis, cædua.
Quadrum CÆSALPINI. Quadratum ALBERTI.
Saxi alterum genus AGRICOLÆ.

Cette pierre est composée de sable fin, ou de particules très-fines & très-petites mêlées d'argile; on peut la tailler & la travailler; il y en a de dure & de tendre; sa couleur est ordinairement grise; elle ne fait point feu lorsqu'on la frappe avec l'acier.

1. *Observ.* La pierre de Gothie dont on se sert à Stockholm pour les Bâtimens Royaux, est ordinairement mêlée de petites particules d'un sable brillant. Quant à celle de Nericke qui vient des carrieres de Kumbla, elle se trouve dans la terre en morceaux plus ou moins grands & sous la forme de cubes oblongs, com-

me si on l'avoit taillée auparavant ; on s'en sert pour faire des tombes , des meules , & des pierres à aiguifer.

2. *Observ. Urb. Hiærne Respons. ad quæst. 15. p. 356* , prouve que la pierre de Gothie dont on vient de parler , tire son origine d'un sable fin mêlé avec de l'argile ; en effet on rencontre une terre de cette espece dans les carrieres , au-dessus du grais à bâtir. *Voyez les act. de l'Acad. des Sciences de Suede , Vol. 2. Oct. 1741 , p. 254.*

Il pourroit se faire que cette pierre à bâtir affectât une forme cubique , parce qu'elle est peut-être mêlée avec l'argille cubique que nous avons décrite §. 13. N°. 4. ou que l'argille cubique & la pierre elle-même concourent toutes deux à produire cet effet.

ESPECE 77.

VI. Grais grossier.

Cos particulis arenosis , inæqualibus , dura vulgaris. Arenarius. Lapis arenarius.

La pierre à laquelle on donne proprement ce nom , est composée de particules grossieres & inégales , ainsi que le grais ou pierre à aiguifer & la pierre à bâtir ; aussi est-elle plus dure , plus compacte , & plus difficile à travailler ; ses parties sont pour l'ordinaire aisées à distinguer ; elle fait feu contre l'acier. On a :

1. Le grais grossier blanc.

Arenarius colore albo.

2. Le grais grossier jaunâtre.

Arenarius flavescens.

La couleur de cette dernière espèce de grais tire tantôt sur le jaune , tantôt sur le rouge.

3. Le grais gris.

Arenarius Cinereus.

1. *Observ.* Il y en a en grande quantité à Rodmansö dans la Province de Roslagen ; c'est pourquoi on l'appelle en Suède *Pierre de Roslagen* ; on y remarque souvent des couches jaunes & rouges ; on s'en sert pour faire des marches d'escaliers , & d'autres ouvrages dans les endroits humides.

ESPECE 79.

VII. Grais feuilleté.

Cos in lamellas fissilis. Cos fissilis.
Fissilis arenaceus.

Lorsqu'un grais composé de parties fines ou grossières , tendres ou dures , se divise en feuilles minces , on l'appelle grais feuilleté. On a ;

1. Le grais feuilleté à gros grains.

Cos fissilis particulis majoribus.

2. Le grais feuilleté à petits grains.

Cos fissilis particulis minoribus.

ESPECE 79.

VIII. Grais dont les parties sont de différente nature.

Cos particulis majoribus, sabulosis, diversæ naturæ coalita. Cos sabulosa. Saxum glareosum LERCH. & BAYER.

On nomme ainsi une pierre qui paroît être un assemblage de particules de sable grossier ou de gravier, comme cimentées ou mastiquées les unes aux autres; ces particules qui la composent ne sont pas d'une même espèce; mais ce sont des grains de spath, de quartz, de caillou & de sable luisant, ou de mica.

Observ. Les pierres meulieres que l'on trouve à Sckula près de Biornborg en Finlande, sont de cette espèce.

Grais mêlé de caillou.

Cos arenacea particulis siliceis mixta. Saxum petrosum arenaceum.

C'est une espèce de roche dont on trouvera la description, *division 4. genre 4.*

Observations sur le grais.

Quoiqu'on ne puisse nier qu'une partie des montagnes dans lesquelles se trouvent les carrieres de grais, ne doivent être mises au rang de celles qui existent

depuis la création du monde, voyez *Dan. tilas Hist. des Pierres*, p. 13 ; il n'en est pas moins vrai qu'il y en a aussi qui sont des restes du déluge, & d'autres qui sont des concrétions ou de nouvelles productions. La preuve que quelques-unes de ces pierres sont des restes du déluge, se tire des substances qui se trouvent pétrifiées dans leurs carrières. On peut démontrer également qu'il y en a d'autres qui ont été produites après coup par la nature. 1°. Parce qu'il y a des carrières de grais dont les pierres sont plus tendres à proportion, qu'elles sont plus proches de la surface de la terre, au point que quelquefois le sable y est sans aucune liaison, & que la pierre ne se trouve qu'au-dessous. 2°. On remarque plus bas au-dessous de la carrière le sable dont elle est composée, & la matière qui sert à lier ensemble les particules de sable. Voyez *urb. Hiærne respons. ad quest. 15. p. 356.* & *Henckel de lapidum origine* p. 13. & 14. Henckel dit aussi que dans les grais nouvellement formés qui ne sont point encore mûrs & qui n'ont point acquis toute leur dureté, on peut remarquer entre les particules de sable qui les composent, la matière ou le *gluten* qui sert à les affermir. 3°. Les animaux que l'on rencontre dans les carrières, prouvent la même chose. Voyez les *Actes de l'Académie Royale des Sciences de Suede* 1741. p. 250.

2. *Observ.* On peut aisément déduire de ces différentes formations du grais, la raison pour laquelle il y en a qui sont sujets à se décomposer journellement, ce qui fait dire qu'ils se mangent ; ceux-là sont les plus anciens ; il y en a d'autres qui ont la propriété de se durcir à l'air, & d'y devenir pour ainsi dire plus mûrs ; ce sont ceux qui ont été produits de nouveau ou formés par le déluge.



GENRE XIII.

§. 47.

III. Caillou. Agate,

Silex. Achates.

1. Tous les cailloux ou les agates, brutes & avant que d'être polies, sont raboteuses à l'extérieur & d'une forme sphérique ; mais dessous cette espece d'enveloppe ou d'écorce, ces pierres sont d'un grain fort fin.

2. Les particules les plus petites de ces pierres ne peuvent pour l'ordinaire être apperçûes, parce que la pierre de cette espece paroît lisse & compacte comme du verre.

3. Ces pierres paroissent unies & luisantes dans l'endroit de la fracture ; il y en a qui sont un peu anguleuses ; lorsqu'on les brise elles se divisent en morceaux ou éclats demi-sphériques convexes ou concaves.

4. Elles sont toutes fort dures & font feu avec l'acier ; on se sert des plus communes pour cet usage ; on les nomme *pierres à feu* ou *pierres à fusil*. Celles qui sont de

l'espece la plus fine prennent le poli, & ont beaucoup d'éclat.

5. Elles se vitrifient au feu, mais il faut qu'il soit violent, & que préalablement on les ait fait calciner à blancheur, ce qui les fait fendre ou gerfer. Un phénomène digne de remarque, c'est que les cailloux, & sur tout ceux qu'on trouve sur le bord de la Mer, augmentent de poids par la calcination, suivant le rapport de Henc-kel.

6. On trouve des cailloux détachés répandus dans la Campagne & dans les buttes de sable, mais on ne les trouve jamais en roches suivies ou en montagnes.

7. Toutes ces pierres ont la propriété particulière de se décomposer à l'air & à la chaleur du Soleil, & d'y prendre une couleur blanche en devenant beaucoup plus tendres; elles perdent pour lors leur transparence, & ne prennent plus le poli; enfin à la longue elles se changent en une terre blanche ou en une espece de craie. C'est cette décomposition qui produit l'enveloppe raboteuse qui se trouve tout au tour de ces pierres, comme on l'a remarqué au N°. 1. de ce paragraphe.

8. La pesanteur spécifique de ces pier-

res varie à proportion de leur finesse.

Observ. Les propriétés dont on a parlé aux N^o: 1. 6. 7. ont fait croire qu'on devoit distinguer ces pierres de celles dont il sera parlé dans le genre suivant, qui sont les cailloux transparents & les jaspes. C'est M. Daniel Tilas qui a le premier remarqué cette différence.

§. 48.

On compte deux especes principales de cailloux ; c'est ce qui nous engage à les sous-diviser 1^o. en cailloux grossiers & opaques. 2^o. en cailloux demi-transparents & à couleurs brillantes ou en agates.

A. Cailloux opaques & grossiers.

Silices gregarii. Silices.

Ils sont grossiers, d'une couleur foncée & ne deviennent point brillants lorsqu'on les a polis ; leur pesanteur spécifique est à celle de l'eau entre 2. 540. , & 2. 650 :: 1000. x.



ESPECE 80.

I. Cailloux opaques & grossiers.

Silex opacus intrinsecè inæqualis, mollior. Silex opacus. Pyrimachus WORMII. Quartzum LINNÆI. Calculus seu scrupulus ENGELII.

Ils sont pour l'ordinaire d'une couleur qui tire sur le blanc ; on les trouve ou dans des buttes de sable , ou détachés & répandus sur la surface de la terre. Ces pierres sont entièrement opaques ; quand on les casse , elles paroissent intérieurement comme si elles étoient composées de grains de sable , quoiqu'elles ne soient point réellement grainelées ; elles ne sont ni si compactes ni si dures que les autres cailloux , ou que le quartz. On a :

1. Les cailloux opaques blancs.

Silex opacus candidus.

2. Les cailloux opaques d'un rouge pâle.

Silex opacus pallidè rubescens.

3. Les cailloux opaques jaunâtres.

Silex opacus flavescens.

4. Les cailloux opaques bruns.

Silex opacus fuscus.

5. Les cailloux opaques verdâtres.

Silex opacus viridescens.

6. Les cailloux opaques bleuâtres.

Silex opacus cœrulescens.

7. Les cailloux opaques noirâtres.

Silex opacus nigrescens.

8. Les cailloux opaques fleuris ou panachés.

Silex opacus variegatus.

Observ. Il y a de toutes ces especes de cailloux dans les buttes de sable, mais elles y occupent différentes places; cependant il ne faut pas croire pour cela que toutes les pierres de figures rondes & unies que l'on trouve dans ces endroits, & qu'on appelle communément du nom général de *caillou*, soient de l'espece dont il est ici question. On rencontre aussi dans les buttes de sable quantité de pierres de roche arrondies, qu'il est facile de distinguer des cailloux, en ce qu'elles sont composées de deux ou trois especes de pierres; il en sera parlé plus au long dans la IV. division, au lieu que le caillou dont il s'agit ici, est sans mélange d'aucune autre pierre:

E S P E C E 81.

II. Cailloux demi-transparens.

Silex semipellucidus, intrinsecè ferè æqualis, mollior. Silex semipellucidus.

Quartzum semipellucidum

La couleur en est plus claire, & la consistance moins dure que celle de la pierre

à fusil, ils sont demi-transparents & paroissent assez compactes intérieurement. On a :

1. Les cailloux demi-transparens blancs.
Silex semipellucidus candidus. Chalaxia.
2. Les cailloux demi-transparens jaunâtre.
Silex semipellucidus melleus.
3. Les cailloux demi-transparens rougeâtres.
Silex semipellucidus rubescens.

ESPECE 82.

III. Pierre à fusil.

Silex corneus, intrinsecè æqualis, durissimus. Silex igniarius. Lapis corneus. Corallium fossile BUTTNER. Saxum cornutum ENCEL. Pyrita siliceus. Pyrimachus. Silex cretaceus.

C'est une espece de caillou d'une couleur tout-à-fait obscure ; il ressemble par sa couleur à de la corne ; on le trouve ou détaché & répandu dans la Campagne, ou dans de la craie ; il paroît intérieurement fort lisse & très-compacte ; il est dur & presque aussi uni que du verre. On a :

1. La pierre à fusil ordinaire.

Silex igniarius per arva obvius.

Cette pierre à fusil est d'une couleur
tantôt

tantôt plus , tantôt moins foncée ; on la trouve répandue dans les champs ; elle est souvent pleine de taches & de raies ; il y en a beaucoup dans les plaines de Scanie , & par tout ailleurs.

2. La pierre à fusil crétacée.

Silex igniarius cretaceus.

On trouve cette espece arrangée par couches dans de la craie ; les morceaux en sont marqués de taches de craie , & souvent criblés de petits trous , comme s'ils avoient été percés par les vers. On y voit cependant quelquefois des cavités plus grandes.

Cailloux figurés.

Silex figuratus.

Ce sont ou des pierres à fusil , ou des cailloux grossiers & demi-transparents , qui sont comme peints , ou qui ont pris une figure singulière ; on en trouvera la description dans la IV Classe , dernier ordre ou division.

Observ. L'on comprend sous l'espece dont on vient de parler les *silices anholdini* , *triquetri* , *Borichii* , *haf. aët.* Vol. 4. p. 177. les *chalaxiæ* ou cailloux sphériques , les *silices numismales* , les *lapides vaccini* , &c.

B. Cailloux de couleurs vives & demi-transparents , on les nomme proprement
Agates.

Achatini. - Silices achatini.

Les Agates sont d'une couleur vive , pure , demi-transparente , & prennent de l'éclat lorsqu'elles ont été polies ; leur pesanteur spécifique varie autant que leurs différentes especes.

ESPECE 83.

IV. Agate blanche. Cacholong.

Achates opalina , tenax , fracturâ inæqualis.
Cacholonius.

C'est une espece d'agate blanche ou de couleur d'opale, un peu opaque & demi-transparente ; lorsqu'on la casse, elle est assez inégale & anguleuse dans la fracture , & a de la ressemblance avec le quartz ; elle est très-dure & très-compacte ; cependant on peut la travailler au tour ; elle prend très-bien le poli ; au feu elle devient entièrement opaque & inégale , & ressemble à un os calciné ; quelquefois elle s'y vitrifie.

Observ. On trouve cette espece d'agate détachée, comme tout autre caillou ordinaire, dans le Pays des Calmouques, sur le bord d'une riviere appelée *Cache* par les habitans du pays qui nomment toutes les pierres *Cholong*; c'est ce qui lui a fait donner le nom de *Cacholong*. On en peut faire différens vases au tour, comme des tasses & d'autres ouvrages qui ressemblent à une porcelaine blanche & demi-transparente. On la polit avec l'emeril.

E S P E C E 84.

V. Cornaline.

Achates ferè pellucida, colore rubescens. Carneolus. Sardon THEOPHRASTI. Sarda PLINII. Sardus recentiorum.

C'est une espece d'agate presqu'entièrement transparente; elle est ordinairement rougeâtre ou de couleur de chair; sa couleur est presque semblable à la férosité du sang; sa pesanteur spécifique est de 3. 290. On a :

1. La Cornaline blanchâtre.

Carneolus albesens. Carneolus.

2. La Cornaline rougeâtre. *Sarde.*

Carneolus rubescens. Sardus.

Elle est ou d'un rouge tirant sur le jaune, ou d'un rouge pâle; elle s'appelle proprement *sarde*.

3. La Cornaline rouge.

*Carneolus ruber. Beryllus SCHEUCHZERI, WOODWARD;
Sardus.*

Elle est entièrement rouge & plus transparente que les autres cornalines ; souvent elle est d'un rouge très-foncé.

4. La Cornaline blanche tachetée de rouge.

*Carneolus albescent punctulis rubris. Gemma Sancti
Stephani KUNDMAN. Stigmatites.*

Elle ressemble à une cornaline pâle que l'on auroit tachetée de gouttes de sang.

5. La Cornaline tachée ou rayée.

Carnoleus rubescens maculis vellineis donatus.

C'est une cornaline rougeâtre ornée de lignes ou de raies blanches , rouges ou noires , ou d'autres couleurs.

1. *Observ.* Il y a des gens qui mettent de la différence entre les Cornalines opaques & celles qui sont transparentes : cependant comme elles ne sont point tout à fait opaques ; mais ou entièrement ou à demi transparentes , on n'a pas cru devoir suivre cette division ; on se contentera de faire observer que les Cornalines d'Europe sont moins transparentes que celles d'Asie.

2. *Observ.* L'on fait aujourd'hui la plupart des bagues, des cachets & d'autres semblables bijoux avec des Cornalines,

E S P E C E 85.

VI. Calcédoine.

Achates vix pellucida, nebulosa, colore griseo mixta. Chalcedonius. Candida onix.

A peine est-elle demi-transparente ; elle est plutôt trouble & nébuleuse ; sa couleur est grise mêlée d'autres couleurs foibles ; on ne voit au travers de cette pierre , que comme si l'on regardoit au travers d'un brouillard épais ; elle blanchit au feu. On a :

1. La Calcédoine d'un gris verdâtre.

Chalcedonius griseo-viridis.

Elle paroît presque verte ; mais en regardant le jour au travers on la voit trouble & mêlée d'un peu de gris. 29v

2. La Calcédoine d'un gris brun.

Chalcedonius griseo-spadiceus.

Elle est d'un brun pâle , ou d'une couleur grise & brune mêlée.

3. La Calcédoine d'un gris bleuâtre.

Chalcedonius griseo-cærulescens.

C'est une calcédoine orientale ; il s'y

trouve pour l'ordinaire un peu de jaune & de pourpre, de sorte qu'elle paroît mêlée de trois couleurs; en regardant le Soleil au travers, on y remarque toutes les couleurs de l'arc-en-Ciel, c'est ce qui l'a fait appeller *Iris chalcedonia*.

4. La Calcédoine laiteuse.

Chalcedonius griseo-labrescens.

Elle paroît d'un blanc pâle ou d'un blanc épais & laiteux; cette calcédoine est commune & se trouve en Europe.

5. La Calcédoine rayée & tachetée.

Chalcedonius lineis & maculis donatus.

Les raies ou taches qu'on y remarque, sont tantôt rouges, tantôt blanches, souvent grises & d'une couleur foncée; il se rencontre quelquefois dans les taches jaunes des figures semblables à celles du fromage pourri ou persillé.

Observ. Dans tous les Auteurs anciens, on ne trouve le nom de la calcédoine qu'au Chapitre 21. de l'Apocalypse. Les modernes en donnent des descriptions très-différentes; quelques-uns lui attribuent un rouge couleur de feu, ce qui cependant ne peut convenir qu'à une des variétés de la cornaline; d'autres en font une espèce de rubis ou d'escarboucle; d'autres enfin disent qu'il s'y trouve des lits & des couches, comme

dans l'onix, &c. La calcédoine differe de la cornaline. 1^o. en ce que la calcédoine est toujours nébuleuse & trouble, & n'est qu'à peine demi transparente. 2^o. en ce qu'elle est d'une couleur grise mêlée d'autres couleurs foibles, au lieu que la cornaline est presque entièrement transparente, & que ses couleurs sont pures & vives.

ESPECE 86.

VII. Onyx.

*Achates vix semipellucida, fasciis, aut stratis
diversè coloratis ornata. Onyx. Onychium
WORM. LESSER.*

C'est une espece d'agate qui est ordinairement opaque, ou du moins presque demi-transparente; elle est composée de lits & de couches différemment colorées, arrangées circulairement les unes par-dessus les autres; sa pesanteur spécifique est 2. 510. On a:

1. L'Onyx d'Arabie.

*Onyx corneus, fasciis, vel circulis, aut nigris, fuscis,
aut albis, ornatus. Onyx. Onyx Arabicus.*

Le fond en est d'une couleur vive; il s'y trouve des couches ou cercles noirs, bruns ou blancs, placés les uns près des autres, comme on le peut voir dans les Figures 8 & 9 de la Planche.

1. *Observ.* La pierre qu'on vient de décrire, est celle à qui le nom d'onyx appartient en propre, & dont les anciens se servoient pour faire des cachets & des bagues ; ils les travailloient de façon que le fond étoit d'une couleur, & ce qui y étoit gravé, soit en creux soit en relief, d'une autre couleur ; c'est pour cette raison qu'elle est en une si grande estime chez les Orientaux que dans la Chine, où on l'appelle *you*, il n'y a que l'Empereur qui ait le droit de la porter ; elle est nommée *la première des pierres* dans l'Ecriture Sainte.

2. *Observ.* Lorsque les couches ou cercles de cette pierre sont disposés de façon à représenter un œil avec la prunelle, on l'appelle *oculus Beli*, *bel'ochio*. Lorsque cet œil ressemble à celui de l'homme, on l'appelle *Leucophthalmus*, sur tout lorsque l'œil est borné par un cercle de couleur grisé ; on nomme aussi cette pierre *Erytrophthalmus*, lorsque ce cercle est rouge, quoiqu'on dût pour lors la mettre au nombre des *sardonys* ou *sardoines* ; on appelle *Diophthalmus* celle où il se trouve deux yeux, comme dans la Fig. 9. *Triophthalmus*, celle où il s'en trouve trois, &c. *Ægroophthalmus*, celle qui représente l'œil d'un bouc ; *Lycophthalmus*, celle qui représente l'œil d'un loup, &c.

2. La Memphite ou Camée.

*Onyx stratis diversè coloratis ornatus. Memphites.
Camehuia.*

Cette espèce d'onyx n'a point de cercles, mais des couches placées les unes sur les autres ; la couche inférieure est ordinairement noire, & la supérieure blanche ; il arrive souvent que l'on peut séparer ces couches les unes des autres.

3. La Sardonyx, ou Sardoine.

*Onyx fasciis & circulis donatus, alterutro rubro,
Sardonyx.*

On appelle sardoine , une onyx dans laquelle un des cercles est rouge , tandis qu'un autre est de couleur de corne , ou de l'une des couleurs qui ont été décrites ci-dessus , parce que la couleur rouge vient d'une sarde ou cornaline mêlée avec une onyx. Dans cette espee de pierre , il se trouve souvent qu'une partie qui tient de la cornaline est transparente , tandis que l'autre est opaque , parce qu'elle participe de l'onyx : la sardoine paroît ordinairement comme ondulée.

ESPECE 87.

VIII. Opale.

Achates ferè pellucida , colores pro sua spectatoris mutans. Opalus. Pæderos PLINII.
Lapis elementarius.

C'est une espee d'agate presque entièrement transparente , qui a la propriété de paroître changer de couleur , suivant la différente exposition au jour sous laquelle on la regarde. On a :

1. L'Opale de couleur de lait.

*Opalus lactei coloris , ex rubro , viridi , cœruleo ,
 & flavo versicolor.*

Elle est entièrement transparente , & se

lon le jour auquel on la regarde , elle paroît rouge , verte , bleue & jaune.

2. L'Opale noirâtre.

Opalus niger flavum emittens colorem.

Elle est noire , mêlée d'un jaune éclatant , & ressemble assez à un charbon noir allumé par un côté.

3. L'Opale jaunâtre.

Opalus flavescens , debili colorum representatione versicolor.

Ses couleurs sont obscures , & elle ne chattoye pas d'une façon remarquable.

4. L'Opale , œil de chat.

Opalus virescens , radium ex albo in flavescensem emittens.
Oculus cati. Asteria PLINII. Pseudo opalus CARDANI.
Oculus solis. Lapis elementarius.

C'est une opale d'un gris jaune ou verdâtre ; exposée à la lumière , il en part un rayon d'un blanc tirant sur le jaune , qui ressemble assez au brillant de l'œil d'un chat.

Observ. L'art est parvenu à imiter toutes les vraies pierres précieuses excepté l'opale qu'on n'a jamais pu contrefaire ; ce qui devoit la faire regarder comme la plus belle de toutes les pierres précieuses ; elle est appelée dans l'Apocalypse Chap. 21. la plus noble des pierres.

E S P E C E 88.

IX. Opale , œil du monde.

Achates unguium colore , in aëre opaca , aquâ perfusa pellucens. Oculus mundi. Lapis mutabilis CALCEOL. BOYLE de Adam. in ten. luc. p. 43.

C'est une pierre qui ressemble par sa couleur à l'onix décrite N^o. VII. 1. mais qui à cause de sa demi-transparence , doit être regardée comme une opale de l'espèce de celle qui a été décrite N^o. VIII. 3. elle a la propriété d'être opaque à l'air , & de devenir transparente ou du moins de s'éclaircir dans l'eau.

E S P E C E 89.

X. Agate ordinaire.

Achates durissima , ferè pellucens , diversis coloribus nitens , variegata. Achates.

Une vraie agate est parfaitement dure ; on y trouve des couleurs vives très-variées ; elle est presque entièrement transparente , unie & luisante dans l'endroit où elle est cassée ; elle prend beaucoup d'éclat par le poli ; sa pesanteur spécifique est 2 , 572.

Le grand nombre des différentes espèces d'agates & la multitude des noms différents qu'on leur donne, ont obligé d'en faire deux sous-divisions.

A. Agates panachées ou rayées.

Achates variegata.

1. L'Agate noirâtre.

Achates nigra.

Elle est ou tout-à-fait noire ou mêlée d'autres couleurs. L'agate noire a la propriété de conserver sa couleur dans le feu.

2. L'Agate brune.

Achates fusca.

Le fond en est brun ; mais il s'y trouve de raies & des taches d'autres couleurs.

3. L'Agate grise.

Achates cinerea.

Le fond de cette agate est gris avec des taches & raies d'autres couleurs contour-
nées en spirales.

4. L'Agate leontine ou fauve.

Achates pellis leoninæ. Leontion. Leontodora.

Sa couleur ressemble à celle de la peau

du lion ; elle est en même-tems remplie d'ondes.

5. L'Agate hyéné.

Achates pellis hyænæ.

6. L'Agate de Panthere.

Achates pellis pantheræ. Pardalion. Pantachates.

Elle est mouchetée comme la peau d'une panthere.

7. L'Agate à veines blanches.

Achates venulis albis. Leucachates.

C'est une agate noire, brune ou grise ; remplie de taches & de raies qui forment des boucles blanches.

8. L'Agate à veines rouges.

Achates venulis rubris. Hæmachates.

C'est une agate noire, brune ou grise avec des taches ou des veines rouges ; si les taches en sont petites & comme des points, on la nomme *achates sacra*.

9. La Sard'Agate.

Achates maculis pallide rubris. Sard-achates.

Elle a des taches ou des veines d'un rouge pâle, semblable à celui de la sardaigne.

10. La Jaspe-Agate.

Achates viridescens punctulis rubris. Jaspiachates.

Elle ressemble à un jaspe verd à petits points rouges , ou au jaspe sanguin.

11. L'Agate de trois couleurs.

Achates tricolor.

12. L'Agate de quatre couleurs.

Achates quadricolor. Achates elementarius.

Elle a quatre couleurs qui représentent les quatre élémens ; ou plutôt on croit les y voir.

B. Agates figurées.

Achates figurata.

L'Agate qui représente des figures Techniques.

Achates technomorphos.

L'on y voit représentées ou des figures de Mathématique , ou des caractères , ou d'autres choses qui paroissent produites par art.

Observ. Telle est l'Agate des Deux-Ponts , où l'on voit représentées les trois Couronnes qui sont les armes de Suede ; il en est de même de la grande Agate de Vienne , où l'on voit formés ces caractères :
B. XRISTOR. S. XXX.

14. L'Agate qui représente des corps célestes.

Achates uranomorphos.

On y voit tantôt des étoiles, tantôt la lune dans son croissant, dans son décours & ses différentes phases.

15. L'Agate ondulée.

Achates colore fluctuante.

Elle représente les flots agités à la surface de l'eau.

16. L'Agate coralline.

Achates corallina. Corallio Achates.

On y apperçoit des productions semblables à du corail.

17. L'Agate arborisée.

Achates phytomorphos. Dendrachates. Achates mochoensis
WOODWARD.

L'on y voit des arbrisseaux & des buissons ; lorsqu'on y remarque des feuilles de lierre terrestre, on l'appelle *cissites* ou *catopastus*.

18. L'Agate zoomorphite, ou représentant des animaux.

Achates zoomorphos.

Lorsqu'on y voit représentée une tête

de lievre , on appelle cette agate *lagites* ; si on y voit un pigeon ramier , on l'appelle *phasachates*.

19. L'Agate représentant des figures humaines.

Achates antropomorphos.

L'on doit mettre dans cette classe la magnifique table d'agate du cabinet des curiosités de la bibliothèque Royale d'Upsal ; l'on voit d'un côté le passage des enfans d'Israël par la Mer rouge , & de l'autre le jugement dernier.

1. *Observ.* Il est inutile & même impossible de faire l'énumération de toutes les agates ; l'on en trouve à peine une qui ressemble à l'autre ; ce qui doit surprendre , c'est le penchant de certaines gens à donner plus ou moins de noms différents à une seule & même chose en considération d'un petit trait , ou d'une petite tache. L'on s'est cru obligé de rapporter les noms principaux en faveur de ceux qui veulent sçavoir ce que ces noms signifient.

2. *Observ.* Si l'on veut tracer différentes figures ou peintures sur une agate de peu de prix lorsqu'elle a été polie ; on réussira assez bien sur les agates grises ou calcédoines , en opérant de la manière suivante. 1°. On prend de la dissolution d'argent avec une plume , & l'on en forme un dessein , en observant de repasser plusieurs fois sur les mêmes traits , qu'on laisse sécher ensuite ; l'agate prend par ce moyen une couleur brune. Si l'on repasse souvent sur le dessein , cette couleur deviendra rougeâtre. 2°. Si on joint à la dissolution d'argent de la suie & du tartre rouge mêlés ensemble , environ un quart du poids de la dissolution d'argent ,
le

le dessein que l'on aura tracé sur l'agate prendra une couleur d'un brun clair ou d'un gris brun. 3°. Si au lieu de suie & de tartre on prend autant d'alun de plume, la peinture deviendra noirâtre & violette. 4°. La dissolution de bismuth rend l'agate blanchâtre & opaque. 6°. Le mélange de la solution d'or avec du mercure la rend brune; les dissolutions des autres métaux ne donnent point de couleurs à l'agate; l'on applique toutes ces solutions avec une plume suivant le dessein qu'on veut former; on fait sécher ensuite, & l'on repasse de nouveau sur les mêmes traits.

3. *Observ.* Voici la maniere de distinguer une agate naturelle d'avec celle qui a été peinte. 1°. On se sert de l'épreuve du feu, c'est la plus sûre; elle fait disparaître sur le champ les couleurs artificielles. 2°. Par l'eau forte; il suffit d'en mettre un peu avec une plume sur l'agate qu'on soupçonne, & de la laisser pendant 10 ou 12 heures dans un endroit humide; elle perdra de cette façon ses couleurs artificielles; mais elle les reprendra si on expose la pierre au Soleil pendant quelques jours.

ESPECE 90.

XI. Pierre d'hirondelle, ou Pierre de Sassenage.

Achates figurâ hemisphericâ vel ovali, magnitudine seminis lini. Chelidonii minerales SCHEUCHZERI. Pseudo-Chelidonii.

Ce sont des petits grains d'agate qui affectent une figure déterminée; ils ressemblent pour la plupart à ce qu'on appelle des yeux d'écrévisses; mais ils sont

quelquefois plus petits & de la grosseur de la graine de lin; on les trouve dans d'autres agates ou dans du sable; leur couleur n'est pas toujours la même, ils sont tantôt blancs, tantôt gris, tantôt bleuâtres; ils ressemblent aux pierres que l'on trouve dans le gésier des hirondelles nouvellement écloses. On a:

1. La pierre d'hirondelle demi-sphérique.

Chelidonii minerales hemispherici.

2. La pierre d'hirondelle concave & demi-sphérique.

Chelidonei minerales convexo-concavi.

3. La pierre d'hirondelle ovale.

Chelidonii minerales ovales.

4. La pierre d'hirondelle quarrée.

Chelidonii minerales quadrati.

Observations sur les cailloux, pierres à fusil, & Agates.

1. *Observ.* On n'a point encore trouvé des pierres de ce genre en roches, en couches, veines ou filons; elles sont isolées, répandues dans les campagnes, dans le sable, ou sur les bords de la mer.

2. *Observ.* Dans toutes les especes de pierres de ce genre, il y a des plantes & des animaux renfermés; par exemple dans le caillou ou dans la pierre à fusil blanche, on a trouvé de la mousse & du foin. Voyez

Tilas, *Hist. des Pierres* p. 14. Dans la pierre à fusil noire, on a vû des plantes maritimes & des animaux marins. Voyez *Buttner Coralliogr.* p. 14. §. 40. p. 30. §. 15. &c. *Henckel de lapid. orig.* p. 8. On a rencontré de la pariétaire dans une cornaline. Voyez *Kundm. prompt. rer. nat.* p. 66. ainsi que du cresson. Voyez *Baglivi opp.* p. 501. S. V. III. Dans une agate, il s'est trouvé de la mousse; *Kundmann rariora nat. & artis. Aldovrand.* 1. IV. p. 908. fol. 2. du bois de charme. *Kundm. ibid.* p. 210. de l'eau. Voyez *acta Hafniens. Vol. V.* p. 200.

3. *Observ.* L'on peut tirer par la distillation des cailloux & pierres à fusil une liqueur semblable à de l'huile qui verdit le sirop de violette; si l'on y joint de l'acide vitriolique on s'apperçoit qu'il s'élève un esprit de sel volatil. Voyez *Neumann prælect. chem.* p. 1600. Le caillou & la pierre à fusil préparés, c'est-à-dire calcinés & pulvérisés, se dissolvent plus d'à moitié dans les acides très-concentrés; un phénomène qui n'est pas moins surprenant, c'est que si l'on racle les petits buissons noirs ou les petits arbrisseaux qui se trouvent dans les agates arborisées, & qu'on jette cette raclure sur des charbons ardens, il en part une fumée visible, dont l'odeur est un peu bitumineuse. Voyez *miscell. nat. cur. dec. 3. ann. 5. 6. append.* Il y a aussi une espece d'agate qui, mise dans le feu, donne une odeur semblable à celle de la myrrhe, & qu'on nomme par cette raison *Antachates*.

4. *Observ.* Gassendi rapporte dans la vie de Peiresc, la maniere dont il s'apperçût que les cailloux & les pierres à fusil se formoient dans l'eau d'une matiere glutineuse, molle au commencement & aisée à paîtrir. Voyez *Stahl specim. Becher.* p. 108. 15.

5. *Observ.* Si l'on réfléchit ici sur ce qui précède (*Obs. 4.*) & sur les matieres hétérogènes qui sont quelquefois renfermées dans les cailloux, comme on l'a fait remarquer dans l'*Obs. 2.* & si l'on observe que les pierres de ce genre se trouvent toujours isolées & détachées dans les champs (*Obs. 1.*) l'on aura droit de conclure qu'une partie de ces pierres est de toute

antiquité, & qu'elles se sont coagulées & durcies sous une forme sphérique dès le commencement du monde. Il y a des concrétions qui se forment encore journellement, & qui se figent & se coagulent presque de la même manière que le succin: La Chymie nous montre la possibilité d'une pareille coagulation; si l'on prend deux drachmes de coquilles calcinées, & qu'on y mêle $\frac{1}{4}$ de sel ammoniac, un peu de *syrupi acetosi citri*, ou de syrop de citron, & une quantité convenable d'eau; ou qu'au lieu du sel ammoniac on prenne $\frac{1}{4}$ de tartre vitriolé avec du syrop & de l'eau; ce mélange donnera une substance coagulée très-dure; ou pour approcher davantage de ce qu'on se propose: si l'on prend des cailloux ou pierres à fusil réduits en une poudre bien fine, qu'on mêle cette poudre avec deux fois autant de sel de tartre ou de flux noir; qu'on fasse fondre ce mélange & qu'on mette cette matière fondue sur un morceau de verre dans une cave, cette matière dure & compacte deviendra liquide & coulante au bout d'un certain tems, & l'on aura la liqueur appelée *liquor silicum. de Glauber*. Si l'on joint à cette liqueur ou du sel alcali volatil, ou de l'huile de vitriol, le mélange se changera en une pierre; il y a encore d'autres expériences qui confirment les mêmes vérités, mais il est inutile de les rapporter.

§. 49.

GENRE XIV.

IV. Pierre de roche. Jaspe.

Petrosilex. Jaspis.

1. Les pierres de ce genre ont l'extérieur & l'intérieur entièrement semblables.
2. Les petites particules qui les compo-

se font se discernent pour la plûpart ; elles sont ou par écailles ou par grains, & ne paroissent jamais unies & lisses.

3. Elles ne sont presque jamais unies ni luisantes dans les endroits où elles ont été cassées. Des morceaux dans lesquels elles se fendent, l'un n'est point concave & l'autre convexe, mais ils sont d'une figure indéterminée.

4. Elles ne sont pas si dures que le cail-lou & ses différentes especes, & ne sont pas aisément feu lorsqu'on les frappe avec l'acier ; elles varient quant à la dureté, & le poli qu'elles prennent n'est jamais fort éclatant.

5. Elles se vitrifient au feu, mais il faut qu'il soit violent ; elles ne s'éclatent point aisément.

6. On les trouve ou par couches ou par filons ; elles forment quelquefois des roches entieres ; elles ne sont point isolées ni répandues dans la Campagne, à moins qu'elles n'y ayent été portées accidentellement.

7. Elles ne se décomposent point à l'air ; elles conservent même toujours leur couleur quand elles y sont exposées.

8. Leur pésanteur spécifique varie considérablement.

§. 50.

Pour suivre plus d'ordre & nous conformer à la division qu'on a adoptée, nous ferons deux sous-divisions de ce genre, & nous le distribuerons, 1°. en pierres de roche grossières; 2°. en jaspes de couleur vive.

A. Pierre de roche grossière.

Petrofilex. Silex gregarius.

La couleur en est terne & grossière; il en est de même des parties qui la composent, ainsi on ne peut lui donner un poli bien parfait & bien éclatant.

E S P E C E 91.

I. Pierre de roche opaque.

Petrofilex opacus, intrinsecè compactus, mollior.
Petrofilex opacus.

Cette pierre est aussi dure que le caillou opaque grossier décrit § 48. N°. 1. elle est un peu grenue, entre-mêlée quelquefois de particules ou paillettes luisantes; son tissu paroît assez ferré & uni, mais la pierre n'est pas tout-à-fait de la même dureté que la pierre à fusil ou le vrai caillou;

elle ne se met point par éclats, & il ne s'y fait point de fentes ou crevasses comme à ces pierres ; cependant lorsqu'on la frappe avec l'acier, elle donne des étincelles, quoiqu'en petite quantité ; elle se rompt en morceaux inégaux & de figures indéterminées, & prend le poli à un certain degré. Il y a :

1. La pierre de roche opaque verte.

Petrofilex opacus viridis.

2. La pierre de roche opaque d'un brun foncé.

Petrofilex opacus obscure fuscus.

3. La pierre de roche opaque d'un brun clair.

Petrofilex opacus lucide fuscus.

4. La pierre de roche opaque veinée.

Petrofilex opacus venosus.

On trouve à Dannemore de la pierre de roche de cette espece ; elle est pleine de veines brunes & d'une couleur obscure.

5. La pierre de roche opaque noire.

Petrofilex opacus niger.

Observ. C'est la pierre de roche dont parle Henckel

dans sa Pyritologie p. 218, où il la compare au caillou. *

ESPECE 92.

II. Pierre de roche demi-transparente, ou
Agate de roche.

*Petrosilex semi-pellucidus, intersecè compactus ;
mollior. Petrosilex semi pellucidus.
Achates immatura.*

C'est une espece de pierre de roche qui divisée en morceaux minces, est demi transparente à un certain point ; elle paroît un peu écailleuse comme de la pierre à chaux, se brise en fragmens de figures in-

* Dans l'endroit que M. Wallerius cite ici, Henckel appelle cette pierre *Hornstein* pierre de corne ; pour mettre le lecteur au fait de la pierre dont il est ici question, voici la traduction du passage de la pyritologie dont il est ici parlé. „ Les marbres, ou „ ce que les Mineurs appellent dans leur langage *Hornstein* [pierre „ de corne] ont de la ressemblance avec les cailloux ou le quartz, „ avec cette différence que ces derniers sont communément blancs, „ gerfés & pleins de petites crevasses, au lieu que les pierres de „ cornes sont ordinairement colorées en brun, jaune, rouge, gris, „ noir &c. Outre cela ces pierres sont moins remplies de crevasses, „ plus liées & plus propres à être travaillées & employées à „ faire différens ouvrages. En un mot, ce que les Sculpteurs appellent indistinctement *Marbre* dans leurs ateliers, les Mineurs „ l'appellent *Pierre de corne. Hornstein.* en Allemand. „ Il faut cependant remarquer que quelques Auteurs Allemands se sont souvent servis de ce nom pour désigner la pierre à fusil ordinaire ; c'est sans doute à cause de sa couleur qui est souvent semblable à celle de la corne ; il ne faut la confondre ni avec celle dont notre Auteur parle ici, ni avec la *roche de corne* dont il sera parlé plus loin,

déterminées, & se met en morceaux inégaux; elle prend très-bien le poli. Il y a :

1. L'Agate de roche blanchâtre.

Petrofilex semi-pellucidus albus.

2. L'Agate de roche rougeâtre.

Petrofilex semi-pellucidus rubescens.

3. L'Agate de roche brune.

Petrofilex semi-pellucidus fuscus.

4. L'Agate de roche veinée.

Petrofilex semi-pellucidus venosus.

5. L'Agate de roche de différentes couleurs.

Petrofilex semi-pellucidus variegatus.

Observ. Presque toutes ces variétés se trouvent à Salberg; on en rencontre aussi quelques-unes à Danne-more. La calcédoine dont parle Henckel dans sa *Pyritologie* p. 323. est aussi de cette espèce.

ESPECE 93.

III. Pierre de roche sabloneuse, ou Porphyre sabloneux.

Petrofilex opacus arenaceus durissimus. Petrofilex arenaceus.

Cette espèce de pierre de roche est extrêmement dure; & quoique composée de petits grains de fable, elle est très-compacte & très-solide; elle fait feu con-

tre l'acier & prend le poli ; elle ressemble beaucoup au porphyre. *Voyez Tilas.*

Observ. On a cru devoir placer ici ce porphyre sablonneux , qui est une pierre très-dure & très-compacte par elle-même à cause de sa ressemblance avec le vrai porphyre ; on en trouve à Elfdal en Osterdal. *Voyez Tilas , Hist. des Pierres , p. 13.*

B. Pierres de roches de couleurs vives.

On les appelle proprement jaspes , *jaspis. Petrofiliex jaspideus.*

Cette pierre est d'une couleur vive & belle , quoiqu'entièrement opaque ; elle prend un grand éclat par le poli.

ESPECE 94.

IV. Jaspe d'une seule couleur.

Japis unicolor.

Cette espece de jaspe n'a qu'une seule couleur , mais elle est vive. On a :

1. Le Jaspe blanc.

Jaspis unicolor lactea. Galaxia. Galactites PLINII.

Il est d'un blanc de lait & ressemble à un cristal opaque.

2. Le Jaspe gris.

Jaspis unicolor cana. Corfoïdes.

Sa couleur ressemble à celle des cheveux gris.

3. Le Jaspe gris de fer.

Jaspis unicolor ferrea. Mare smaragdinum. Prime d'Émeraude.

4. Le Jaspe rouge.

Jaspis unicolor rubescens. Lapis sanguinalis BOST.
Hæmachatès IMPERATI.

Il est ou d'une couleur de pourpre ou d'un rouge couleur de rose ; on en voit aussi d'un rouge couleur de sang ; il y en a dont la couleur ressemble à celle de la farde.

5. Le Jaspe jaune.

Jaspis unicolor flava. Terebinthizusa PLINII. *Jaspis onychina.*

Sa couleur ressemble à celle de la thé-rébentine ; il s'en trouve aussi d'une couleur pâle , & d'autre d'un jaune tirant sur le rouge.

6. Le Jaspe d'un brun foncé.

Jaspis unicolor spadicea.

7. Le Jaspe bleuâtre.

Jaspis unicolor cœrulea. Jaspis ærizusa PLINII.

Sa couleur est d'un beau bleu céleste.

Observ. Il ne faut point confondre le jaspe bleu avec

le lapis lazuli ni avec la pierre arménienne ; ces dernières pierres sont des jaspes de couleurs mêlées.

8. Le Jaspe noir.

Jaspis unicolor atra.

Il est tout-à-fait noir ; on s'en sert souvent comme d'une pierre de touche , & il est assez commun de le trouver désigné sous ce nom.

Observ. Il y a du jaspe jaune & rouge à Hykie près d'Elfdal dans la Dalie Orientale.

E S P E C E 95.

V. Jaspe verd.

Jaspis viridis phosphorescens. Malachites PLINII.
Pavonius ALDROVANDI. Jaspis smaragdo
similis KENTMANNI.

Cette espece de jaspe verd lorsqu'il a été fortement calciné , devient lumineux dans l'obscurité. Il y a :

1. Le Jaspe entièrement verd.

Jaspis viridis.

Sa couleur ressemble ou à celle de l'émeraude , ou à celle des olives, ou elle est d'un verd de prés.

2. Le Jaspe veiné.

Jaspis venosus. Prasius leucochloros ALDROVANDI,

Ce jaspe a communément des veines blanches & quelquefois bleues; on y remarque aussi pour l'ordinaire, des taches noires.

1. *Observ.* Les Auteurs parlent de plusieurs autres variétés du jaspe: ils font mention d'un jaspe bleu tirant sur le verd, & d'un autre bleuâtre; mais il y a lieu de présumer que le premier peut-être mis au nombre des jaspes verds, & que le second n'est qu'un simple jaspe bleu; ce jaspe calciné n'a pas la propriété de devenir phosphorique.

2. *Observ.* Les anciens Auteurs ont confondu le jaspe verd avec la malachite; ces deux pierres ont cependant des propriétés toutes différentes; la malachite n'est autre chose qu'une chrysocolle compacte, au lieu que le jaspe verd a la dureté de la pierre à fusil; c'est ce qui a déterminé à les distinguer ici, & à suivre le sentiment des Naturalistes modernes qui mettent la malachite au rang des chrysocolles.

ESPECE 96.

VI. Lapis lazuli, ou Pierre d'azur.

Jaspis colore cæruleo & alio mixto cuprifer. Lapis lazuli. Cyaneus lapis.

La couleur est en bleue, mêlée de grains de pierre blanche, souvent de grains pyriteux & de grains d'or; elle contient aussi du cuivre; sa pesanteur spécifique est 3,054. Il y a:

1. La pierre d'Arménie.

Lazuli lapis pallidè cæruleus punctulis albis.
Lapis Armenus.

Elle est d'un verd bleu ou d'un bleu clair parsemé de points blancs qui ressemblent à des grains de sable ; mais on n'y remarque aucunes petites particules de pyrites ; elle perd sa couleur dans le feu.

2. La Pierre d'azur foncé.

Lazuli lapis obscurè cœruleus , punctulis pyritaceis. Lazuli lapis. Lapis stellatus. Mesuë. Lapis radians. Myreps. Sapphirus PLINII.

Elle est d'un bleu vif ou foncé , toujours mêlée de petits éclats de pyrite & de grains d'or ; on y voit quelquefois comme des grains de sable blancs, cependant il y en a d'autres où l'on n'en voit point. Elle conserve sa couleur dans le feu ; & même elle y devient plus vive & plus éclatante , si après l'avoir fait rougir on en fait l'extinction dans du vinaigre.

1. *Observ.* C'est avec la pierre d'Arménie qu'on fait le bleu de montagne artificielle ; mais c'est avec le lapis lazuli ou pierre d'azur , qu'on prépare la précieuse couleur du bleu d'outremer dont nous aurons occasion de parler dans le supplément.

2. *Observ.* Il ne faut point confondre le bleu de montagne ni le verd de montagne avec la pierre d'Arménie quoique ces substances se trouvent ensemble ; il ne faut pas non plus confondre la mine de cuivre bleue avec le lapis lazuli. Indépendamment de ce qu'il s'élève une odeur sulphureuse du lapis lazuli lorsqu'on vient à le calciner , ce qui est l'effet de la pyrite , il donne par les essais un peu de cuivre avec un peu d'ar-

gent, & même quelquefois un peu d'or ; on parlera du verd de montagne & de la mine de cuivre bleue, lorsqu'on traitera du cuivre & de ses mines.

E S P E C E 97.

VII. Jaspe fleuri.

Jaspis variegata.

Il est composé de plusieurs couleurs qui sont tantôt mêlées ensemble, ce qui fait chattoyer la pierre, tantôt distinctes & séparées, ce qui la fait paroître panachée ou mouchetée & de différentes couleurs. Il y a :

1. Le Jaspe fleuri blanc.

Jaspis variegata albescent.

C'est un jaspe blanchâtre, moucheté pour l'ordinaire de jaune & de noir. Voyez VELSCH. HECATOST.

2. Le Jaspe fleuri gris.

Jaspis variegata grisea.

Les taches en sont rouges ou d'autres couleurs. VELSCH. *Ibid.*

3. Le Jaspe fleuri rouge.

Jaspis variegata rubra.

Il est parsemé tantôt de points, tantôt de raies vertes ou noires. AGRICOL. *de nat. Fossil.*

4. Le Jaspe fleuri jaune.

Jaspis variegata flava.

Il a des taches rouges. Voyez AGRIC.
& KENTMANN.

5. Le Jaspe fleuri brun.

Jaspis variegata fusca.

Les taches & les points qu'on y remarque sont blancs. AGRICOL.

6. Le Jaspe fleuri verd, ou Jaspe sanguin.

Jaspis variegata viridis.

Les taches en sont d'un rouge changeant ou d'un rouge mêlé, quelquefois jaunes. On appelle les jaspes fleuris mouchetés de jaune, *pierres de panthere*, *lapis pantherinus*.

7. Le Jaspe fleuri verdâtre ou bleuâtre. Héliotrope.

Jaspis variegata obscure viridis, punctulis intense rubris.
Heliotropius.

C'est un jaspe d'un verd foncé ou bleuâtre, dont les points sont d'un rouge de sang.

8. Le Jaspe fleuri rouge.

Jaspis variegata rubra lineis albis. Garamantias PLINII.
Grammatias. Polygrammos.

C'est une espece de jaspe rouge parsemé

mé de taches ou de raies blanches ; s'il n'y a qu'une raie , il s'appelle *grammatias* ; s'il a plusieurs taches blanches , on le nomme *polygrammos* ; sa pesanteur spécifique est 2. 512.

E S P E C E 98.

VIII. Jasponyx.

Jaspis onyche mixta. Jasponyx.

Quand le jaspe est entremêlé de veines ou de taches d'agate ou de pierre à fusil , on l'appelle *jasponyx*. On a :

1. Le Jasponyx trouble.

Jasponyx onyche tectus. Capnias.

La couleur en est d'un rouge pâle , & paroît comme un nuage ; on diroit que c'est de la fumée ou un brouillard épais ; on a d'un côté une espece de jaspe , & de l'autre une onix , ou une agate.

2. Le Jasponyx moucheté.

Jasponyx punctulis onychinis distinctus. Onychipuncta
PLINII.

La couleur en est verte ou rouge ; les taches ou points qu'on y remarque , sont d'un rouge pâle , de sorte que l'onix se trouve mêlée à cette pierre par petits points.

3. Le Jaspe calcédoine.

Jasponyx chalcedonio mixtus. Jaspis calcedonica. Jaspis chalcidica PLINII & BUANOROTTI.

Cette pierre est ou verte ou rouge ; ses taches sont de calcédoine & ressemblent à des petits flocons de neige ou à de la salive.

Observ. Comme le jaspe est ordinairement entremêlé de caillou ou d'agate d'un rouge semblable à celui des ongles des doigts ; on lui a donné le nom de jasponyx ; on n'est pas assuré qu'il y ait plus de variétés de cette pierre, que celles qui viennent d'être décrites. On croit devoir avertir que la plupart des Auteurs qui ont écrit sur les pierres, ont donné le nom de jasponyx au jaspe, aussi tôt qu'ils y ont remarqué une couleur pareille à celle des ongles des doigts, sans s'embarrasser si les points ou taches étoient réellement d'onyx ou d'autres especes de pierres ; il paroît que Henckel lui-même est tombé dans cette erreur. *Voyez Ephémérides, nat. cur. T. V. p. 340.* Si cela étoit, il n'y auroit point de différence entre le jaspe fleuri & le jasponyx ; il est vrai que le jaspe fleuri a des taches d'un rouge pâle ; mais ce n'est point une raison pour l'appeller jasponyx, ces taches n'étant point d'agate.

E S P E C E 99.

IX. Porphyre.

Jaspis durissima, rubens lapillulis variis inspersis. Porphy. Porphyrites.

C'est une espece de jaspe fort dur ; de couleur rougeâtre, dans lequel se trouvent

mêlées de petites pierres de différentes especes. Il y a :

1. Le Porphyre rouge.

Porphyr rubens lapillulis albis. Porphyr. Leucostictos
PLINII.

Il est rouge, brun ou noirâtre, entremêlé de grains de pierre blancs; il y en a à Klitten près d'Elfdal, dans la Dalécarlie Orientale.

2. Le Porphyrite.

Porphyr purpureus, lapillulis diversi coloris. Porphyrites.

C'est une pierre de couleur pourpre, dans laquelle on trouve des taches de pierres de différentes couleurs.

3. La Brocatelle:

Porphyr rubens, lapillulis flavis. Marmor Thebaicum.

La couleur en est rougeâtre, avec des petits points jaunes; on la met ordinairement au rang des marbres.

4. Le Granite rouge.

Porphyr rubens, lapillulis nigris. Porphyr Ægyptiacus.
Syenites. Stignites. Pyrrhopoecilon. Granito rosso
ITALICE.

C'en une espece de jaspe rougeâtre extrêmement dur, entremêlé de taches noires.

1. *Observ.* Quelques Auteurs ont mis les porphyres au rang des marbres, sur tout les deux dernières variétés ; mais ce qui prouve qu'on doit les regarder comme des jaspes, c'est qu'après avoir été long-tems exposés à un feu violent, ils entrent en fusion, & forment un verre solide & compacte ; outre cela en considérant exactement le tissu de ces pierres, on trouve qu'elles ressemblent à des pierres de roche. au nombre desquelles on devroit les ranger, si le rapport qu'elles ont avec le jaspe & le poli qu'elles prennent ne s'y opposoient.

2. *Observ.* Le porphyre d'Italie qu'on appelle *Granito rosso*, est le même que celui dont on faisoit anciennement les colonnes & les obélisques d'Egypte qu'on a mises au rang de sept merveilles du monde ; ce porphyre se trouvoit dans l'Arabie déserte, d'où on le transportoit par mer en Egypte. *Voyez Plin. Hist. Nat. l. 36. Chap. 8. & Woodward.*

Observations sur les Pierres de roche & sur le Jaspe.

1. *Observ.* Les pierres que nous venons de décrire, les agates ou cailloux transparents, & les différents jaspes se trouvent dans les montagnes où ils forment des rochers ; ils y sont aussi par lits & par couches, comme on le peut voir en Dalécarlie, & en Allemagne près de Freyberg, dans la carrière dite de corail, que Henckel a décrite dans sa *Pyritologie*, p. 323. &c.

2. *Observ.* Comme on ne trouve ni dans les pierres de roche ni dans les jaspes aucun vestige de pétrification ni de mélange d'aucunes matières étrangères, on a raison de présumer que ce genre tout entier doit être mis au rang des pierres primitives & de toute antiquité. Il paroît aussi qu'on seroit très-bien fondé à croire qu'une partie des jaspes est composée d'un sable fin très-dur & lié très-étroitement ; la carrière de porphyre qui se trouve dans la Dalecarlie Orientale, semble confirmer ce sentiment. *Voyez Tilas, Hist. des*

Pierres, p. 13. Baglivi dans son *Traité de lapidum vegetatione*, p. 502. §. 11. est du même sentiment; en effet, il dit avoir observé que les jaspes entremêlés de taches ou de points luisants, ne sont qu'un assemblage de petites pierres, comme collées ou cimentées les unes aux autres; cependant on ne prétend point nier qu'une partie des pierres de roche & des jaspes n'ait été formée dès les commencemens, par la coagulation d'une matiere fluide, comme nous l'avons déjà fait observer.

§. 51.

GENRE XV.

V. Quartz.

Quartzum. Silex AUCTORUM.

1. Les parties qui composent cette pierre, ne peuvent se discerner, parce qu'elles paroissent vitreuses dans la fracture, & ressemblent à une masse de verre fondu.

2. Si on les casse, elles se divisent en morceaux anguleux, inégaux, & de figures irrégulieres.

3. Le quartz est très-dur, & donne plus ou moins d'étincelles lorsqu'on le frappe avec l'acier; il prend assez bien le poli, mais il n'est pas fort uni à cause de la quantité de petites fentes qui y paroissent.

4. Tout quartz entre en fusion au feu;

mais il y en a qui y entre plus difficilement que d'autre.

5. La pesanteur spécifique du quartz est assez variée ; il y en a dont le poids est à celui de l'eau dans la proportion de 2,600 :: 1000 ; il y en a d'autre qui pèse le double.

§. 52.

E S P E C E 100.

I. Quartz friable.

Quartzum opacum fragile & rigidum.
Quartzum fragile.

Ce quartz est assez cassant ; il est sec au toucher, & paroît massif ou solide ; sa couleur est ordinairement blanche ; cependant il est quelquefois d'un gris clair ou d'un gris foncé.

E S P E C E 101.

II. Quartz gras.

Quartzum solidum, attactu pingue. Quartzum pingue.

Il est compacte & fort brillant, lorsqu'on le casse ; sa surface est si grasse au

toucher, qu'on la croiroit enduite d'huile ou de graisse ; la couleur n'en est point entièrement blanche , mais bleuâtre & de couleur d'eau. Il y a :

1. le Quartz gras opaque.

Quartzum pingue opacum.

2. Le Quartz gras demi-transparent.

Quartzum pingue semi-pellucidum.

Observ. Plus le quartz paroît gras au toucher , plus ceux qui travaillent aux mines en font cas ; parce qu'il leur donne l'espérance de trouver de riches minéraux.

E S P E C E 102.

III. Quartz transparent.

Quartzum solidum pellucidum. Quartzum cristallinum.

C'est un quartz solide & compacte , coloré ou non coloré , tantôt plus tantôt moins transparent , ressemblant beaucoup au verre ou cristal factice coloré ou non coloré , & n'affectant point de figure déterminée.

1. Le Quartz transparent non coloré.

Quartzum cristallinum aqueum.

2. Le Quartz transparent rouge.

Quartzum cristallinum rubrum.

3. Le Quartz transparent bleu.

Quartzum cristallinum cæruleum.

4. Le Quartz transparent verd.

Quartzum cristallinum viride.

5. Le Quartz transparent violet.

Quartzum cristallinum violaceum.

6. Le Quartz transparent noir.

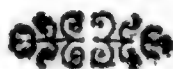
Quartzum cristallinum nigrum.

ESPECE 103.

IV. Quartz laiteux.

Quartzum solidum, opacum, durissimum, aqueo-lacteum. Quartzum jacobinum. Gemma Divi Jacobi.

C'est un quartz très-dur & entièrement opaque ; il ressemble à de la crème étendue , mais non délayée dans de l'eau ; sa dureté est si grande qu'on pourroit la comparer à celle des pyrites qui font feu ; il s'en trouve en Suède aux environs de Dahleroe.



ESPECE 104.

V. Quartz coloré.

*Quartzum solidum opacum coloratum.**Quartzum coloratum.*

C'est une espece de quartz coloré, non transparent, mêlé de différentes couleurs sans figure déterminée. On a :

1. Le Quartz rouge.

Quartzum coloratum rubrum.

Ce rouge est tantôt vif tantôt pâle.

2. Le Quartz bleu.

Quartzum coloratum cœruleum.

Outre la couleur bleue, il est parséme de grains de quartz blanc plus ou moins grands; c'est ce qui a donné lieu à quelques Auteurs, quoique mal-à-propos, de le regarder comme un lapis lazuli qui n'est point parvenu à maturité.

3. Le Quartz verd.

Quartzum coloratum viride.

4. Le Quartz noir.

Quartzum coloratum nigrescens.

Quelquefois il est noir, quelquefois il n'est que brun.

VI. Quartz grenu.

Quartzum granulatum cohærens. Quartzum arenaceum.

Il paroît composé de grains de quartz qui sont comme collés ou cimentés les uns aux autres, ou comme composé de grains de quartz & de particules de sable assez semblables à des grains de fel.

Observ. La ressemblance qu'il y a entre les parties qui composent ce quartz & des grains de fel, l'a fait nommer en Allemand *saltz-schlag*; ce fossile se trouve à Falun, & contient des parties métalliques.

VII. Quartz carié, ou comme vermoulu.

Quartzum variis foraminulis inordinate distinctum. Quartzum molare. Lutum STRABON.

Cette pierre est criblée de petits trous, comme si elle avoit été rongée des vers, ou comme, si après avoir été mise dans le feu, elle s'y étoit changée en un verre spongieux semblable à des scories; on s'en sert à faire des meules de moulins.

E S P E C E 107.

VIII. Quartz cristallisé.

Quartzum cristallisatum irregulare. Quartzum cristallisatum.

L'on nomme ainsi le quartz cristallisé, quand ses cristaux ont pris des figures non distinctes & qu'on ne peut déterminer, de sorte qu'il n'est guere possible de les rapporter à la classe d'aucuns cristaux réguliers.

Observ. Il y a des Minéralogistes qui mettent au rang des quartz cristallisés une espece de pierre qu'ils appellent *Schorl*, ou roche de corne cristallisée, qui se vitrifie dans le feu; peut-être n'est-ce point sans fondement; cependant nous la renvoyons à la place que nous croyons lui convenir entre les pierres de même nature. Voyez §. 63. N^o. IV.

E S P E C E 108.

IX. Quartz en grenats.

Quartzum fuscum granaticum friabile.
Quartzum granaticum.

C'est une pierre grossiere brune, de la couleur des grenats, & qui leur ressemble par sa figure; on la trouve quelquefois de la grosseur du poing & même de la tête; elle est friable comme le grais.

Observ. On trouve cette pierre en Suede dans la nouvelle mine de cuivre & près de Striposen ; il a fallu la placer ici , parce qu'elle ne peut être rangée parmi les cristaux.

Observations sur le Quartz.

1. *Observ.* Si l'on met du quartz dans une cornue , & qu'on le distille à un feu violent , il donne quelques gouttes d'une liqueur alcaline qui teint en verd le syrop de violette ; si on en fait rougir à plusieurs reprises , & qu'on en fasse l'extinction dans de l'eau pure ; en examinant cette eau , on y rencontre des vestiges d'un sel alcali volatil. Voyez *Urb. Hiærne tantam. Chem.* Becher parle aussi de cette liqueur *Phys. subt. p. 66.* Cependant il en donne page 40 , une description assez différente de celle-ci ; il ne se dissout dans les acides qu'un vingtième , ou même qu'un trentième du quartz que l'on y a mis ; on peut voir par-là la différence qu'il y a entre le caillou & le quartz. Voyez *S. 47. Obs. 3.*

2. *Observ.* Il n'y a pas lieu de douter que le quartz ne se produise actuellement , ou n'ait été anciennement produit par une matiere liquide qui s'est durcie & coagulée goutte à goutte , ou qui s'est déposée dans les fentes des montages. Pour s'en convaincre , il ne faut que considérer exactement ces fentes , & faire attention aux matieres hétérogènes que le quartz renferme ; cela n'empêche pas qu'on ne puisse le mettre au rang des pierres primitives & de toute antiquité , tant à cause des rochers à la formation desquels il a servi que par rapport à d'autres circonstances. *Henckel* dans son *Traité de lapid. orig. p. 39 & 40* , prétend que la terre qui sert de base au quartz est de la marne. On peut tirer du quartz une liqueur semblable à celle que nous avons dit pouvoir être tirée du caillou ; cela sera suffisamment démontré , si l'on ajoute à ce qui vient d'être dit que le quartz & le cristal peuvent par le moyen du feu & de l'eau , être décomposés & réduits en une matiere visqueuse & glutineuse , telle que celle dont les cailloux sont composés. Voyez

Becher *Phys. subt.* liv. 1. sect. 3. Chap. 2: p. 65: & *Vateri phys.*

3. *Observ.* Dans les endroits où l'on trouve du quartz, on doit s'attendre à trouver aussi des mines, car le quartz est comme la matrice des métaux. Quant au quartz qui se rencontre dans un filon riche en or près d'Adelfors en Smolande, voyez la description qu'en a donné Ant. Swab. dans les *Actes de l'Acad. Royale de Suede* 1745: Vol. 6. p. 121.

GENRE XVI.

IV. Cristaux. Pierres précieuses.

Cristalli. Gemmæ. Fluores.

1. Les particules qui les composent, ne peuvent se discerner; ces pierres sont unies & brillantes dans l'endroit où on les casse, quoiqu'elles soient un peu feuilletées & écailleuses.

2. Quand on les casse, elles se divisent en morceaux de figures indéterminées.

3. A l'extérieur elles affectent toujours une figure régulière & déterminée.

4. Elles sont très-dures & donnent beaucoup d'étincelles lorsqu'on les frappe avec l'acier; elles prennent toutes un poli qui en relève l'éclat.

5. Elles sont brillantes & transparentes.

6. La plupart ont la propriété de se vitrifier dans le feu, mais elles en exigent un degré très-violent; il y en a qui ne se

vitrifient point fans addition ; d'autres ne se vitrifient point du-tout : cependant nous les placerons toutes ici à cause des autres propriétés qui leur font communes.

7. La pésanteur spécifique de ces pierres varie considérablement , & dépend de leur dureté qui n'est pas plus constante.

Observ. Quoiqu'on trouve les cristaux dans le quartz, & qu'ils en soient formés ; cependant il a fallu en considération des propriétés particulières à ce genre , qui viennent d'être décrites aux N^o. 1. 3. 4. 5. 7. & qui diffèrent de celles du quartz , faire des cristaux un genre particulier.

§. 54.

Comme il y a deux especes principales de cristaux , nous avons été obligés de faire deux sous-divisions de ces pierres ; la première sera des *cristaux* ; la seconde des *pierres précieuses*.

A. Cristaux de roches hexagones , ou Cristaux proprement dits.

Cristalli. Cristalli exagonæ.

Ces cristaux sont à six côtés, ils sont tendres, entrent facilement en fusion au feu , & prennent aisément le poli ; ils ont tous une figure pyramide hexagone , & sont pointus à une de leurs extrêmi-

tés ; leur pesanteur spécifique est à celle de l'eau dans la proportion de 2,500 :: 1000, x.

Observ. Lorsque les cristaux sont colorés, on leur donne un nom qui a rapport aux pierres précieuses auxquelles ils ressemblent.

ESPECE 109.

I. Cristal de roche.

Cristallus hexagona non colorata. Cristallus montana. Cristallus Iris PLINII.

C'est une pierre transparente non colorée de figure hexagone: On a :

1. Le Cristal de roche à une pointe.

Cristallus montana apice uno. Cristallus anisogona VELSCH.

Il forme un prisme hexagone qu'on peut voir dans la Planche à la Fig. 10. en A. B. C. D... A. E. B. est sa pointe hexagone. C. D. est l'autre extrémité ; il est ordinairement attaché à du quartz, de sorte qu'il n'a pas de pointe de ce côté.

2. Le Cristal de roche à deux pointes.

Cristallus montana utrinque acuminata. Cristallus ἀμφήκεισ VELSCH. SCHEUCHZER. Iris vulgaris LUIDII.

Il forme un prisme à six côtés qu'on voit Fig. 11 en A. B. C. D., & il a à ses

deux extrémités les pointes ou pyramides hexagones A. E. B. & C. F. D.

3. Cristal de roche pyramidal.

Cristallus montana pyramidibus constans absque prismatico.

Cristallus cujus plana intermedia omnino desiderantur BENO.

Il ne forme point un prisme hexagone ; mais il est composé de deux pyramides à six côtés qui se réunissent par leurs bases, comme on peut le voir Fig. 12.

4. Le Cristal de roche creux.

Cristallus montana cavitate hexangulari.

Il se trouve dans ces cristaux une cavité qui est toujours hexagone.

1. *Observ.* Il est difficile de rendre raison de la manière dont cette cavité hexagone a pu se former, à moins de prétendre que la pointe d'un autre cristal remplissoit ce vuide, que d'autres cristaux se sont formés tout au tour, & qu'ensuite cette pointe a été déplacée par quelque accident ; on trouve des cristaux de cette espèce dans les mines près de Dannemore.

2. *Observ.* Les Auteurs parlent de beaucoup d'autres différentes espèces de cristaux, & sur tout *Scheuchzer itin. alp.* 243. mais il y a tout lieu de croire qu'une partie de ces cristaux doit être mise au rang des cristaux de spath, comme il est aisé de s'en convaincre à la p. 246. du même ouvrage ; il y en a qui ne diffèrent que par de très-petites variétés dans les angles, qui sont de purs effets du hazard, qui peuvent être occasionnées d'une infinité de façons, & qui par conséquent ne méritent

méritent pas qu'on y fasse une attention si scrupuleuse. D'autres ne diffèrent entr'eux que par une quantité de matieres hétérogènes qui y sont renfermées ; il en est de même du reste. Si dans l'énumération des cristaux on faisoit attention à ces petites circonstances , on seroit obligé de compter autant de différentes variétés , qu'il y auroit de différents morceaux de cristal.

3. *Observ.* Lorsqu'on a dit ici que les cristaux étoient en pyramides ou en prismes , on n'a point prétendu marquer par-là que leur figure représentât exactement une pyramide ou un prisme ; on ne dit pas non plus qu'il se trouve une précision géométrique dans les mesures des côtés qui les composent.

4. *Observ. M. Monti in act. bonon. p. 315.* prétend que les cristaux ont toujours une figure hexagone , & que quand on voit à un cristal une autre figure , c'est qu'il renferme une autre cristal. Par exemple , il pense que , lorsqu'un cristal hexagone est renfermé dans un autre cristal , & que par la pression ou par quelque obstacle , il a été obligé à changer de figure ; il n'a plus que quatre côtés distincts , mais qu'il est toujours facile de s'appercevoir qu'il étoit hexagone dans son origine.

ESPECE 110.

II. Cristal rouge , ou faux rubis.

Crystallus hexagona rubescens. Pseudo-rubinus.

C'est un cristal hexagone dont la couleur est d'un rouge plus ou moins vif.
On a :

1. Le faux rubis rouge.

Pseudo-rubinus ruber. Fluor ruber carbunculo similis
WORMII.

Il est entièrement rouge, sans mélange d'aucune autre couleur.

2. Le faux rubis violet, ou la fausse Améthyste.

Pseudo-rubinus amethystinus. Cristallus amethystina. Fluor amethystinus LUIDII.

Le cristal qu'on appelle aussi *fausse améthyste*, est toujours violet ; cependant sa couleur est tantôt plus vive , & tantôt plus foible.

3. Le faux rubis d'un rouge jaunâtre , ou la fausse Hyacinthe.

Pseudo-rubinus hyacinthinus. Iris coloris hyacinthini LUIDII. Pseudo-hyacinthus.

Il est d'une couleur rougeâtre ou d'un rouge jaunâtre ; on l'appelle aussi *fausse hyacinthe*.

ESPECE III.

III. Cristal bleu ou faux Saphir.

Cristallus hexagona sapphirina. Pseudo-sapphirus.

C'est un cristal hexagone d'une couleur bleue plus ou moins foncée.



ESPECE 112.

IV. Cristal jaune , ou fausse Topase.

Cristallus hexagona flavescens. Pseudo-Topazius.

Iris subcitrina. Iris citrina. Iris altera

PLINII; AGRICOLÆ; LÆT.

Elle est d'une couleur jaunâtre ou qui tire sur le jaune. On a :

1. La fausse Topase jaune.

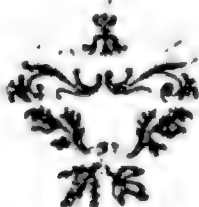
Pseudo-topazius citrinus. Pseudo-topazius. Cristallus citrina. Citrium.

Elle est jaune , sans mélange d'aucune autre couleur.

2. La fausse Topase d'un jaune verdâtre , ou fausse Chrysolite.

Pseudo-topazius virescens. Pseudo-chrysolitus.

Observ. Souvent la couleur jaune des fausses topases n'est qu'extérieure & fait comme une espee d'écorce autour d'elles; il arrive cependant quelquefois qu'elle pénètre & colore la pierre en totalité. Voyez *Scheuchzer itin. alp. p. 240.*



E S P E C E 113.

V. Cristal verd, ou fausse Emeraude.

Cristallus hexagona virescens. Pseudo-smaragdus.
Cristallus viridis.

C'est un cristal hexagone de couleur verte. On a :

1. La fausse Emeraude verte.

Pseudo-smaragdus viridis. Cristallus smaragdina.

2. La fausse aigue-marine.

Pseudo-smaragdus beryllinus. Pseudo-beryllus Boor.
Aqua marina spuria.

Elle est d'un verd de mer, ou d'un verd tirant sur le bleu.

E S P E C E 114.

VI. Cristal obscur.

Cristallus hexagona obscura. Cristallus obscura.

Il est d'une couleur foncée qui est ou noire ou brune ; ce qui n'empêche pas qu'il ne soit hexagone & transparent. On a :

1. Le Cristal noir.

Cristallus nigra. Fluor subniger WORMII. Iris coloris anthracini LUIDII. Merion & Pramnion PLINII & AGRICOLÆ.

Il est entièrement noir, & cependant transparent.

2. Le Cristal d'un rouge noir.

Cristallus nigri & rufescentis coloris SIBBALD. *Lapis Alabandicus* ALDROVANDI.

Il est d'un rouge foncé, & ressemble par sa couleur à du sang coagulé.

3. Le Cristal brun.

Cristallus fusca. Cristallus colore infumato Gesner.
Cristalli species nigrior WAGNER.

Observ. On a fait si peu de cas des cristaux obscurs, qu'on n'a pas daigné leur donner de nom; il n'y a parmi les pierres précieuses que les grenats dont la couleur soit foncée; encore est-elle plus claire que celle des cristaux dont nous venons de parler.

Observations sur les Cristaux

1. *Observ.* Quand les cristaux sont équilatéraux; en regardant le Soleil au travers, on y remarque les différentes couleurs de l'arc-en-Ciel; c'est ce qui a fait donner le nom d'*Iris* au cristal.

2. *Observ.* Si on fait rougir un cristal pur & transparent, & qu'on l'éteigne à plusieurs reprises dans l'essence de *Bezetta*, * il devient d'une couleur foncée comme le cristal obscur; mais si on l'éteint dans la teinture de cochenille, il devient rouge comme un faux rubis; dans la teinture de fantal rouge il devient d'un rouge foncé ou noirâtre; dans la teinture de safran il devient d'un jaune clair ou foncé à propor-

* *Bezetta* est une teinture qui vient du Levant & qui se fait; dit-on, avec du bois de fantal rouge.

tion de la force de la teinture, & ressemble aux fausses topases ; dans la teinture de tournesol il devient bleu comme le faux saphir ; dans le suc de nerprun il devient d'un bleu violet comme la fausse améthiste ; dans la teinture de tournesol mêlée avec la teinture de safran, il devient verd comme l'émeraude. L'on peut aussi teindre les cristaux & leur donner une couleur rouge, verte, jaune, &c. en mettant de l'arsenic & de l'orpiment mêlés ensemble dans un creuset, & plaçant des morceaux de cristal par-dessus. Voyez l'Art de la Verrerie de Neri, Chap. 74. & Pott. de auripigmento, p. 82.

3. *Observ.* Nous parlerons de la figure & de la couleur des cristaux dans les observations que nous donnerons après avoir traité des pierres précieuses ; nous y parlerons aussi de leurs formations ; quant à présent nous nous contenterons d'observer que tous les cristaux se forment dans le quartz qui en est comme la matrice.

B. Pierres précieuses , ou Cristaux polygones.

Gemmae. Cristalli polygonæ.

Ce sont des cristaux à plusieurs côtés qui sont très-durs ; ils ne se fondent point du tout, ou du moins que très-difficilement dans le feu ; ils sont très-transparents & sans taches, & ne se polissent qu'avec peine ; mais le poli leur fait prendre un éclat merveilleux ; leur pesanteur spécifique est à celle de l'eau dans un rapport plus grand que celui de 3,450 :: 1000, x.

Observ. Quoique la plupart des pierres précieuses soient polygones, & que pour cette raison elles aient été appelées *paragonion* par les Grecs ; il ne faut cependant pas regarder cette règle comme n'ayant point d'exceptions, ni s'imaginer qu'il ne se trouve point de pierres précieuses de figure hexagone ; il y en aura de cette espèce parmi les pierres précieuses dont on va donner la description.

ESPECE 115.

VII. Diamant.

Gemma pellucidissima, duritie summa, colore aqueo, igne persistens. Adamas.
Diamas. Anachites.

C'est la plus dure de toutes les pierres ; elle est d'une transparence extraordinaire, & n'a pas plus de couleur que l'eau ; il y en a de différentes figures : le diamant résiste au feu, & y conserve son poids aussi bien que sa figure. On a :

1. Le Diamant octaèdre en pointe.

Adamas octahedrus turbinatus.

Il paroît au premier coup d'œil tout-à-fait semblable à un cristal hexagone ; mais en le regardant de plus près, on trouve qu'il se termine en une pointe à huit côtés ; ces sortes de diamants sont les meilleurs & les plus durs : on les nomme

brillants lorsqu'ils ont été taillés & polis.

Observ. Les diamans des Indes & de l'Arabie sont de cette espèce ; lorsque la pointe n'en est pas bien formée, les Jouailliers sont dans l'usage de la retrancher & d'en faire de fort belles tablettes.

2. Les Diamans plats.

Adamas tabellatus.

Ils sont de différentes figures & de différentes épaisseurs ; ils ne se terminent pas en pointes, mais sont entièrement plats, & comme si on les avoit coupés.

Observ. C'est avec des diamans plats de cette espèce, que les Jouailliers font des diamans roses, des pendeloques, &c. en leur donnant d'autres figures semblables.

3. Le Diamant cubique.

Adamas tessulatus.

Il paroît comme formé par un assemblage de plusieurs cubes ou dez ; quelquefois il est entièrement sphérique, quoique l'on y distingue des cubes brillans.

Observ. Les diamans de Malacca sont de cette espèce ; les Jouailliers s'en servent pour faire de très-belles tablettes quarrées.

4. Le Diamant arrondi.

Adamas rotundatus. Brontia adamantis æmula.

Il est plus ou moins arrondi, & quelquefois même demi-sphérique; cette espèce de diamant est la plus mauvaise & la moins dure; c'est celle qui approche le plus des cristaux.

1. *Observ.* La plupart des diamans d'Europe sont de cette dernière espèce; on y en trouve cependant aussi d'octogones & de cubiques.

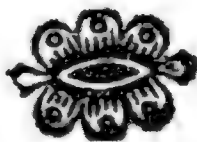
2. *Observ.* Les diamans varient par la couleur & par le degré de transparence; il y en a qui sont blancs & non colorés, ce sont les meilleurs; d'autres tirent un peu sur le jaune; d'autres sont bleuâtres ou de couleur d'acier, on les appelloit anciennement *syderites*; il y en a enfin qui sont verdâtres.

3. *Observ.* Il est très-fâcheux que ceux qui ont eu occasion de voir & de considérer des diamans bruts, ne nous en aient donné que des descriptions obscures & peu satisfaisantes; c'est de-là que vient la difficulté qu'on éprouve à en distinguer les différentes espèces. Agricola *de nat. foss. l. 6. p. 620.* dit que tous les diamans sont dodécahédres. De Laet. *de gemmis, & lap. p. 3.* prétend qu'ils sont exahédres, & que la pointe de leurs angles est formée par la réunion de huit triangles. Baot *de lapidibus & gemmis, l. II. Cap. 2. p. 120.* distingue deux espèces de diamans hexagones, (qui ne sont peut-être que des cristaux,) & les diamans arrondis; il regarde ces derniers comme meilleurs que les hexagones; cependant il ne les compte point entre les vrais diamans. Boyle dans son petit *Traité de gemmis, p. 11. 13. 81.* décrit la figure de plusieurs diamans. Rieger dans son *Lexicon Historiæ nat.* n'a fait que copier de Laët. Kundmann

dans son Livre qui a pour titre *Rariora nat. & artis* p. 190. a décrit en quelque façon les diamants cubiques de Malacca ; mais il n'a point parlé de la figure de leurs pointes.

4. *Observ.* Le diamant a la propriété de briller dans l'obscurité quand il a été exposé au Soleil pendant le jour ; cette propriété lui est commune avec tous les cristaux & toutes les pierres précieuses ; mais ce qu'il a de particulier , c'est que si on le frotte contre un verre jusqu'à ce qu'il s'échauffe , il jette aussi de la lumière dans les ténèbres , & devient aussi brillant que de l'argent poli qu'on tiendrait exposé au Soleil. Voyez *Lesser Lithothéologie* p. 308. & les *Mém. de l'Acad. de Paris* 1707. p. 1. Les diamants jaunâtres bruts ont aussi la propriété de briller dans les ténèbres , après qu'on les a fait rougir. Voyez les *Mém. de l'Acad. de Paris* 1735. p. 347. d'où l'on voit que les diamants peuvent acquérir la qualité phosphorique de trois différentes manières.

5. *Observ.* Il y a des Auteurs qui prétendent qu'un diamant lorsqu'il a été échauffé , acquiert de même que le succin la propriété d'attirer du bois , de la paille , du fer , &c. cependant *Lesser dans sa Lithothéologie* p. 327. nie ce fait après l'avoir éprouvé ; mais *Frid. Hoffmann in opusc. Phil. chem. T. I. p. 162.* assure que le frottement donne au diamant échauffé la vertu d'attirer. D'ailleurs l'expérience nous a appris que toutes les pierres transparentes ont la propriété de faire un phosphore & d'être plus ou moins électriques. Il est si certain que le diamant attire le mastic noir , que c'est une des marques principales à laquelle on reconnoît s'il est véritable ; on attribue encore plusieurs autres singularités au diamant , mais elles ne valent pas la peine d'être rapportées.



ESPECE 116.

VIII. Rubis.

Gemma pellucidissima, duritie secunda, colore rubro, in igne permanente. Rubinus. Carbunculus PLINII. Pyropus. Anthrax. Carbo.

C'est une pierre précieuse d'une figure ou octogone ou arrondie, dont la couleur est rouge; elle ne le cède en dureté qu'au diamant; elle résiste au feu & y conserve sa couleur. On a:

1. Le Rubis oriental.

Rubinus vivido rubro colore. Rubinus Orient. Carbunculus. Alabandinus. Almandinus.

Il est d'un rouge de cochenille ou de ponceau; il y en a aussi de couleur de sang & de couleur de cerise.

Observ. Lorsqu'un rubis d'Orient d'un rouge de sang pèse au-delà de 20 carats; on l'appelle *Escarboucle*, *carbunculus*.

2. Le Rubis Balai.

Rubinus colore incarnato subcæruleo mixto. Balassus. Palatius KRAUTERMANN.

Il est d'un rouge pâle, ou de couleur de chair mêlée d'une petite nuance bleue, qui fait que cette pierre tire un peu sur le cramoisi ou le violet.

3. Le Rubis spinel.

Rubinus colore rubeo subalbo. Spinellus.

Il est d'un rouge clair ou d'un rouge mêlé de blanc, quelquefois entièrement blanchâtre ou d'une couleur pâle.

4. Le Rubicelle.

*Rubinus colore rubeo subflavo: Rubicellus.
Rubacus. Rubacellus.*

Il est d'un rouge tirant sur le jaune ou d'un rouge mêlé d'un jaune couleur de paille; c'est la plus mauvaise espece de rubis, il perd sa couleur dans le feu.

1. *Observ.* Les rubis varient aussi quant à leurs figures; il y en a d'octogones; d'autres sont arrondis; ils sont ordinairement demi-sphériques & aplatis par un des côtés; il s'en trouve aussi d'ovales & d'oblongs. On a été obligé de distinguer les rubis par leurs couleurs en faveur des Jouailliers chez qui cet usage est établi.

2. *Observ.* On les rencontre tantôt dans un sable rouge, ou dans une terre très-dure qui ressemble à l'espece de marbre qui porte le nom de serpentine, ou dans une espece de roche rougeâtre. Les rubis de Bohême & de Silésie se trouvent dans du quartz & dans du grais.

ESPECE 117.

IX. Saphir.

Gemma pellucidissima, duritie tertia, colore cæruleo, igne fugaci. Sapphirus. Cyanus.

C'est une pierre octogone ou d'un plus grand nombre de côtés; la couleur en est bleue & se perd dans le feu, quoique la pierre elle-même résiste à sa violence; le saphir approche le plus du rubis pour la dureté, & c'est par conséquent la seconde pierre en comptant depuis le diamant. On a :

1. Le Saphir tout-à-fait bleu.

Sapphirus cyaneus. Sapphirus mas.

Il est presque d'un bleu céleste; c'est le plus estimé de tous les saphirs.

2. Le Saphir couleur d'eau.

*Sapphirus aqueo dilutus. Sapphirus aqueus.
Sapphirus fœmina.*

Il est presque de couleur d'eau; cependant on y remarque un bleu dont la nuance est quelquefois si légère, qu'on prendroit ce saphir pour un diamant, ou pour une pierre non colorée.

3. Le Saphir verdâtre.

Sapphirus cæruleus subviridis. Sapphirus præsitis.

Sa couleur est d'un bleu tirant sur le verd , de sorte que l'on croit y voir un mélange de bleu & de verd.

4. Le Saphir blanchâtre.

Sapphirus cæruleus subcandidus. Leuco-sapphirus.

Il est d'un blanc laiteux mêlé de bleu ; cette pierre n'est pas dure , & c'est la moins estimée de tous les saphirs.

Observ. On rencontre le saphir aux mêmes endroits & dans les mêmes pierres que les rubis ; il arrive même souvent qu'on trouve des pierres qui sont à moitié rubis & à moitié saphirs.

E S P E C E 118.

X. Topase.

Gemma pellucidissima , duritie quarta , colore aureo in igne permanente. Topazius. Chryso-phus PLINII. Chrysoletus. Chrysolinus. Chrysolithus NONNULLORUM.

C'est une pierre précieuse polygone , dont la couleur est d'un jaune d'or très-vif ; cette pierre conserve sa couleur dans le feu & s'y soutient elle-même ; c'est la plus dure après le saphir ; la couleur en est ou claire ou foncée.

1. *Observ.* De Laët dans son *Traité de Gem. & lapid.* 49. dit que les vraies topases qu'il appelle *chrysolites* surpassent en dureté toutes les autres pierres précieuses & approchent le plus du diamant, sans faire attention qu'il se contredit à la page 47. où il les place après les rubis & les saphirs.

2. *Observ.* Il y a des topases près de Schekkenberg dans un grès si dur, qu'on peut s'en servir pour tailler les topases elles-mêmes. Voyez *Henckel de lap. orig. & ephem. nat. cur.* vol. 4. p. 317. L'on en rencontre aussi dans du quartz.

ESPECE 119.

XI. Emeraude.

Gemma pellucidissima, duritie quinta, colore viridi in igne permanente. Smaragdus.

Limoniates PLINII. Prasimus. Gemma Neroniana. Gemma Domitiana.

C'est une pierre précieuse polygone, dont la figure est ou cylindrique ou cubique, ou prismatique, ou quadrangulaire; ses côtés sont inégaux, & ses angles obtus; sa couleur est verte & résiste au feu; elle a la propriété de luire dans l'obscurité; elle devient bleue quand elle est fortement échauffée, & garde cette couleur tant qu'elle est pénétrée par le feu; elle reprend ensuite la couleur verte qui lui est naturelle; c'est la quatrième pierre pour la dureté à compter du diamant; une lime a un peu de prise sur l'émeraude. On a :

1. L'Émeraude d'un verd clair.

Smaragdus colore viridi diluto. Smaragdus Orientalis.

L'émeraude qu'on nomme orientale ; est d'un verd clair, de sorte que le fond de sa couleur paroît tirer sur le jaune.

2. L'Émeraude d'un verd foncé.

Smaragdus colore viridi cyaneo. Smaragdus Occidentalis.

Les émeraudes d'Occident sont d'un verd foncé, & la couleur verte qui en fait la base, paroît tirer sur le bleu.

Observ. L'émeraude se forme dans le quartz & dans les mêmes pierres que les cristaux. Henckel dit avoir vu une émeraude prismatique quadrangulaire avec une pointe aplatie. *Voyez Ephém. nat. eur. vol. 4. p. 318.*

ESPECE 120.

XII. Chrysolite.

Gemma pellucidissima ; duritie sexta , colore viridi subflavo , in igne fugaci. Chrysolitus. Chitim ARCHELAI. Topazius NONNULLORUM. Chrysolampis. Beryllus.

C'est une pierre polygone ou quadrangulaire d'un verd jaunâtre ; elle perd sa couleur dans le feu , quoique la pierre elle-même s'y soutienne ; elle est si tendre que la lime a de la prise sur elle ; sa dureté approche

proche beaucoup de celle de l'émeraude.

On a :

1. La Chrysolite d'un verd clair.

Chrysolithus colore aqueo viridescente. Prasoides
AGRICOLÆ & LAET.

Elle est d'une couleur pâle ou aqueuse tirant sur le verd.

2. La Chrysolite d'un verd jaunâtre, ou Chrysoprase.

Chrysolitus colore viridi flavescente. Chrysoprasius.
Chrysopteron.

C'est une topase d'un verd mêlé de jaune; sa couleur est assez claire; elle ressemble à celle de la fougere séchée.

Observ. Il me semble que c'est ici la place du *chrysoberillus* & du *choaspites* d'Agricola, qui sont, à en juger sur la description, des pierres d'un jaune verdâtre.

3. La Chrysolite d'un verd de poireau, ou Prase.

Chrysolitus colore viridi porrino. Prasius.

Cette pierre ressemble par sa couleur au poireau; il s'y trouve un peu d'or mêlé.

Observ. Presque tous les Auteurs ont mis cette pierre au rang des émeraudes; mais on a crû devoir la renvoyer à celui des topases avec lesquelles elle a plus de rapport, parce que, 1°. suivant la description qu'on vient d'en donner, elle est d'un jaune semblable à la couleur d'or; 2°. qu'elle se trouve en gros morceaux comme la topase; 3°. qu'elle n'est point d'un grand prix.

ESPECE 121.

XIII. Améthyste.

Gemma pellucidissima, duritie septima, colore violaceo, in igne liquescens. Amethystus. Pæderos. Antheros JONSTONII. Gemma veneris AGRICOL.

Cette pierre est polygone, cubique, pointue; sa couleur est violette & se perd dans le feu, & la pierre elle-même y entre en fusion; eu égard à sa dureté, elle est la septième à compter du diamant. On a :

1. L'Améthyste violette pure.

Amethystus violaceus.

Elle est d'un bleu violet, sans mélange d'aucune autre couleur.

2. L'Améthyste jaunâtre.

Amethystus violaceus subflavus. Sacodion PLINII.

Sa couleur est violette, mais elle tire sur le jaune.

3. L'Améthyste pâle.

Amethystus violaceus dilutus. Sapinos. Paranites.

Elle est ordinairement de la couleur du

vin, mêlée d'un peu de bleu ; il y en a cependant de blanchâtres.

4. L'Améthyste rougeâtre.

Amethystus violaceus sanguineo mixto colore.

Elle est d'une couleur violette , mais comme mêlée de sang ; ce qui la fait tirer sur le rouge.

Observ. L'améthyste se forme dans le quartz comme les cristaux. Kundmann *rariora nat. & artis* p. 196. dit que l'Améthyste est pentagone ; quant à celle qui est cubique & dont on trouve la description dans les *ephem. nat. cur.* elle ne doit point être regardée comme une vraie améthyste , mais comme un cristal de spath coloré.

E S P E C E 123.

XIV. Grenat.

Gemma plus minus pellucida , duritie octava , colore obscure rubro , in igne permanente , lapide liquescente. Granatus. Garamanicus PLINII. Carchedonius PLINII.

Cette pierre précieuse est plus ou moins transparente ; sa couleur est d'un rouge foncé , & sa figure varie ; elle n'a ni l'éclat ni le brillant des autres pierres précieuses , à moins qu'on ne l'expose à une lumière vive ; elle conserve sa couleur dans le feu , quoiqu'elle y entre en fusion ; sa dureté

approche beaucoup de celle de l'améthyste. On a :

1. Le Grenat en rhomboïde.

Granatus rhomboidalis.

2. Le Grenat octaédre.

Granatus octaedricus.

3. Le Grenat dodécahédre.

Granatus dodecaedricus.

4. Le Grenat à quatorze côtés.

Granatus decatessaroedricus.

5. Le Grenat à vingt côtés.

Granatus icosaedricus.

6. Le Grenat à vingt-quatre côtés.

Granatus icotessaroedricus.

7. Le Grenat de figure indéterminée.

Granatus incertâ figurâ.

1. *Observ.* Les grenats varient aussi pour leur transparence ; il y en a de transparens , d'autres sont opaques ; ils diffèrent par la couleur ; il y en a d'un rouge foncé , d'autres sont jaunâtres , violets , & d'un brun foncé.

2. *Observ.* Les grenats se rencontrent dans différentes especes de fossiles , tels que les ardoises & pierres feuilletées , la pierre à chaux , le grais , les pierres de roche , &c.

MINÉRALOGIE: 225
E S P E C E 123.

XV. Hyacinthe.

Gemma plus minus pellucida, duritie nona, colore ex flavo rubente. Hyacinthus.

C'est une pierre précieuse, polygone, plus ou moins transparente, dont la couleur est d'un rouge tirant sur le jaune; elle entre en fusion au feu & est plus tendre que le grénat; sa pesanteur spécifique n'est à l'égard de l'eau, que dans la proportion de 2, 631 :: 1000; elle est par conséquent très-légère. On a:

1. L'Hyacinthe d'un jaune rougeâtre.

Hyacinthus colore ex flavo rubente.

Ordinairement elle tire un peu sur le violet.

2. L'Hyacinthe d'un jaune de safran.

Hyacinthus colore croceo. Hyacinthus mas AGRICOL.

3. L'Hyacinthe d'un blanc jaunâtre.

Hyacinthus colore ex albo flavescente. Hyacinthus femina AGRICOL. Leucochrysas PLINII. Xysthion THEOPHRASTI.

Elle ressemble assez à une agate ou au succin qui est d'un blanc jaunâtre.

O iij

4. L'Hyacinthe de la couleur du succin.

Hyacinthus colore & nitore succini.
Chryseletrum PLINII.

Elle ressemble si fort au succin jaune , qu'il n'y a presque que la dureté qui met-
 te de la différence entre ces deux substan-
 ces.

5. L'Hyacinthe couleur de miel.

Hyacinthus colore & nitore melleo, Mellichrysos PLINII.

Elle ressemble au miel , tant par sa cou-
 leur que par son éclat qui est foible &
 terne.

Observ. Il y a des Auteurs qui ont placé les trois
 dernières espèces d'hyacinthe au rang des topases ;
 mais comme elles n'en ont pas de la transparence &
 qu'elles ne se soutiennent point dans le feu comme
 les topases & les chrysolites , on a cru devoir les ren-
 voyer à celui des hyacinthes. Voyez *Laët p. 29. &*
50.

ESPECE 124.

XVI. Bérylle , ou Aigue-Marine.

Gemma pellucida, duritie decima, colore tha-
lassino, igne liquabilis. Beryllus. Augites
PLINII. Thalassius marinus. Aqua
marina.

C'est une pierre polygone & transpa-

rente d'un bleu verd ou d'un verd de mer , appelé Céladon ; c'est la dernière de toutes les pierres précieuses pour la dureté ; elle entre en fusion dans le feu.

Observ. Il y a des Auteurs qui comptent des espèces de Bérilles qui appartiennent pour la plupart à la classe des hyacinthes ; comme le *beryllus cereus* qui ressemble à de la cire , & le *beryllus oleagineus* qui ressemble à de l'huile , qui tous deux sont des hyacinthes de la quatrième variété ; il faut placer les autres entre les topases , comme les chrysobérilles , &c.

Observations sur les Cristaux & les Pierres précieuses.

C'est pour se conformer au langage des Jouailliers , qu'on a fait plus de divisions des pierres précieuses , que la matière ne sembloit l'exiger ; j'en ai cependant omis un grand nombre , & j'aurois souhaité pouvoir en faire autant de beaucoup d'autres dont j'ai fait mention.

2. *Observ.* Les cristaux & plusieurs pierres précieuses renferment souvent des matières qui leurs sont étrangères , comme de la mousse , des poils , des herbes , & même d'autres pierres ; on peut conclure de là que les pierres précieuses & les cristaux ne sont que des concrétions qui se produisent journellement , & que la matière qui les produit doit avoir été fluide ; en effet un corps solide ne peut se trouver renfermé dans un autre corps solide , à moins que l'un n'ait été mis en fusion par-dessus l'autre & ne l'ait enveloppé lorsque la matière fluide est venue à se durcir ; d'ailleurs on a observé qu'en mettant en fusion des cristaux avec deux fois autant de sel de tartre , on obtenoit de ce mélange une liqueur propre à se coaguler & à se durcir , tout-à-fait semblable à celle

dont nous avons parlé §. 48. *Obs.* 5. c'est-à-dire au *liquor filicum*.

3. *Observ.* Il n'y a pas lieu de douter que ce ne soit par la voye de la cristallisation, que les cristaux & pierres précieuses se forment d'une matiere liquide, & que ce phénomène n'arrive de la même façon que celui par lequel nous voyons les sels prendre une figure déterminée en se cristallisant. *Voyez Henckel de lapid. orig.*

4. *Observ.* Nous répondrons ici en peu de mots à la question, si les cristaux & les pierres précieuses sont redevables de leur figure à quelques sels, avec les cristaux desquels ils ont le plus de ressemblance; il faut avant toutes choses faire une distinction, entre ce qui est la cause de la cristallisation, & ce qui est la cause de la figure des cristaux: on a toujours confondu ces deux objets; & comme le sel est sans contredit la cause de la cristallisation, sans entrer dans de plus grandes recherches, on a prétendu que le sel étoit aussi la cause de la figure des cristaux; mais je soumets aux réflexions des Naturalistes les Observations suivantes, relatives à la figure des sels, des cristaux & des pierres précieuses. 1°. Il ne paroît nullement douteux que les cristaux de roche & les cristaux de sels ne soient formés par la combinaison d'une substance terrestre & d'une substance métallique, un acide ne pouvant former des cristaux avant que d'être uni à une base soit terreuse, soit métallique. La Chimie nous apprend que tous les sels & leurs cristaux sont produits par différentes combinaisons de l'acide vitriolique ou sulphureux, quoique cet acide n'ait point de figure par lui-même. 2°. Pour prouver d'une façon plus convaincante que les cristaux de sels ou de roche dépendent d'une substance terrestre & métallique, il suffira de donner ici l'exemple de l'esprit de nitre: si on unit cet esprit avec un alcali végétal pur, il se forme un sel d'une figure prismatique hexagone qu'on appelle *nitre* ou *salpêtre*; si on unit le même esprit de nitre avec du sel marin ou avec un alcali

minéral, il se forme un sel cubique dont la figure est semblable à celle du sel marin. Ne seroit-ce point la terre ou base alcaline qui produit les variétés que nous remarquons dans les cristaux de ces sels? De même, lorsqu'on fait dissoudre de l'argent dans de l'eau forte, il se forme des cristaux feuilletés: si on fait dissoudre du fer dans de l'eau forte, il se forme des cristaux quadrangulaires irréguliers, &c. Puisque dans ces cas l'eau forte demeure telle qu'elle étoit auparavant; n'est-ce pas la substance métallique qui produit de la variété dans les cristaux? Ce qui prouve encore mieux que ce ne sont point les sels qui produisent la variété que nous remarquons dans les cristaux, mais qu'elle vient des métaux; c'est qu'un seul & même métal dissout dans différens acides conserve toujours dans ses cristaux la figure qu'il a adoptée & n'en change point pour prendre celle des sels; c'est ainsi que le cuivre, soit qu'on le fasse dissoudre dans l'acide nitreux, dans l'acide vitriolique, ou dans l'acide du vinaigre, produit toujours constamment des cristaux parallélépipèdes: de même si on fait dissoudre du plomb dans du vinaigre ou dans de l'esprit de nitre, on obtiendra des cristaux polygones de la même figure; la même chose arrive à tous les autres métaux qui sont solubles dans différens acides & qui peuvent s'y cristalliser. 3°. On voit dans la nature que les métaux mêmes affectent une figure déterminée, & l'on ne peut alléguer aucune raison de croire que le sel doive plus y contribuer qu'à la génération d'autres métaux qui n'affectent point de figure: le plomb, par exemple, a pour l'ordinaire une figure cubique, comme on peut le voir dans toutes les galènes ou mines de plomb; est-ce une raison pour dire que dans toutes les galènes il se trouve du sel? l'étain est ordinairement d'une figure ou polygone, ou oblongue, ou quadrangulaire, ou pyramidale, comme on peut le voir dans les cristaux d'étain; il ne suit pas de-là qu'il y ait du borax ou d'autre sel dans cette mine d'étain. le cuivre a différentes figures indéterminées; le fer

affecte une figure rhomboïdale ou cubique octogone; la mine d'argent est souvent cubique & souvent prismatique hexagone; l'or paroît plus porté à la végétation. 4°. Si l'on tente l'analyse chymique de tous les cristaux de roche, on trouvera que le cristal de roche donne un sel cubique très-acide, mais jamais de nitre: Voici ce qu'en dit *Borrichius in actis hafnien*, Vol. 8. p. 199., „ Je ne décide pas si ces angles (il parle „ des angles du diamant) sont formés par une petite „ portion de nitre, ou si c'est une propriété de l'eau „ de former des angles de cette espece, lorsqu'elle est „ entièrement laissée à elle-même & sans mélange „ d'aucune substance étrangere; cependant je pan- „ cherois plutôt vers le dernier sentiment; sçavoir, „ que les cristaux forment leurs angles de cette façon „ sans le secours d'un sel nitreux; mais par une petite „ portion d'un autre sel acide & cubique; c'est ce „ dont j'ai traité plus au long dans mon Livre de *her- „ metis sapientiâ*. „ Il se trouve aussi une terre martiale dans toutes les pierres précieuses colorées, telles que les rubis, l'hyacinthe, le grenat, l'améthyste. On remarque pareillement que les pierres précieuses colorées contiennent réellement des métaux; que le saphir & l'émeraude portent du cuivre, les grenats de l'étain & du fer, & quelquefois de l'or. 5°. Enfin il faut observer que le sel qui a le plus de ressemblance avec les cristaux, je veux dire le nitre, n'a jamais été trouvé dans le sein de la terre; comment pourroit-il donc arriver qu'un sel qui n'est point fossile, produisit du cristal qui est un fossile? Mais en voilà assez sur cette matiere. On verra facilement par ce qui vient d'être dit qu'on pourroit accorder que les cristaux empruntent leurs figures de la pierre ou du sel, s'il ne s'agissoit que des petites particules qui composent le tout en se réunissant; c'est ainsi qu'une substance saline peut être composée de particules pyramidales qui rassemblées forment une figure cubique; mais il n'arrivera jamais qu'une substance saline, qui sera par exemple composée de particules cylindri-

qués, puisse, par la réunion de ces particules, composer une figure prismatique.

5. *Observ.* A l'égard de la couleur des cristaux & des pierres précieuses, on a lieu de croire qu'elle naît d'une vapeur minérale, ou du mélange de quelques dissolutions de substances minérales : c'est ainsi que le fer produit la couleur rouge qu'on remarque dans le rubis ; cependant l'or uni avec l'étain peut aussi produire le même effet ; le cuivre fait du bleu comme on le voit dans les saphirs ; le cobalt donne une couleur bleue ; le cuivre mêlé avec du fer fait du verd, comme dans l'émeraude & le Bérille ; le cuivre & le plomb produisent un jaune verdâtre, comme celui de la chrysolite ; le plomb seul du jaune comme dans la topase ; l'or une couleur pourpre comme dans les améthystes ; cependant le fer & l'étain produisent aussi la même couleur ; le fer & l'étain font un rouge foncé, comme celui que nous voyons dans les grenats ; le plomb & le fer un rouge jaune, comme dans les hyacinthes ; mais nous nous étendrons davantage sur cet objet dans le supplément.

6. *Observ.* On a crû devoir donner ici en peu de mots la manière de reconnoître si une pierre est véritable. On le pourra, 1°. au moyen d'une lime bien trempée ; car si elle mord tant soit peu sur les pierres, c'est une marque qu'elles sont fausses ; il faut cependant excepter de cette règle l'émeraude, la topase, l'améthyste, les grenats, les hyacinthes & les bérilles, sur lesquels la lime a de la prise. 2°. Par le moyen du feu ; toutes les vraies pierres précieuses n'y entrent point en fusion & y gardent leur couleur, excepté le saphir & la topase qui y perdent leur couleur, l'améthyste, les grenats, l'hyacinthe & le bérille qui y entrent entièrement en fusion : 3°. Par l'éclat qui est si vif dans les vraies pierres, qu'il en part de longs rayons qui portent la lumière avec force dans l'œil ; au lieu qu'une pierre fausse n'a communément qu'un éclat foible ; il n'en sort point de longs rayons, à moins que le Soleil venant à donner sur un de ses an-

gles il ne se fasse une réflexion. 4°. Par la pesanteur ; une pierre véritable est beaucoup plus pesante qu'une pierre fausse du même volume , à l'exception de l'émeraude qui est très-légère. L'on peut pour cette épreuve se servir avec succès de la balance hydrostatique. 5°. Par l'eau forte ; si on en laisse tomber une goutte sur une pierre fausse , elle changera de couleur ou deviendra plus foncée dans l'endroit où la goutte sera tombée ; au lieu que l'eau forte ne produit pas la moindre altération sur une vraie pierre. 6°. Par l'électricité ; le diamant attire fortement le mastic noir ; c'est par cette raison qu'on en met dessous les feuilles , lorsqu'on le monte. 7°. Par la couleur de la poudre ; celle du diamant est entièrement grise. 8°. Par la vue ; on examine, lorsque la pierre est montée , si la feuille qui est dessous n'est pas de nature à lui donner de l'éclat ou de la couleur ; Soit en regardant les angles de la pierre , de façon que le rayon visuel aille passer entre la feuille & la partie supérieure ; ainsi il ne faut pas considérer la pierre de haut en bas , car la feuille peut donner de la couleur & de l'éclat à la pierre vue de ce sens ; il faut tenir la pierre de façon que le rayon visuel porte dans tous ses angles ; Soit en tournant la pointe de la pierre contre l'ongle du pouce , & en élevant la main jusqu'à ce que le rayon visuel traverse la pierre parallèlement au plan de l'ongle ; si la pierre est fausse on remarquera qu'en la tenant ainsi elle n'a guère d'éclat.

7. *Observ.* Quant au prix des pierres précieuses , il varie à proportion de leur pureté & de leur beauté ; il dépend aussi de l'usage & de la mode , & plus encore de l'avidité du Marchand & de la fantaisie de l'Acheteur ; cependant j'ai cru devoir fixer ces prix en faveur de ceux qui n'en ont aucune connoissance. Il est à propos de prévenir le Lecteur , que l'évaluation qui suit ne s'est faite que sur des pierres ou échantillons qui avoient toute la beauté requise. Je commencerai par un Tarif de quatre prix des pierres taillées en roses , comparées avec les pierres brutes

dans les Indes ; on observera qu'un grain a à peu près le poids d'un as dans les ducats ; que ce grain est seulement un peu plus léger ; qu'on compte quatre grains dans un carat , & que par conséquent un carat a environ le poids d' $\frac{1}{18}$ de ducat , ou de quatre as.

<i>Diamans bruts des Indes Orientales, à 12 $\frac{1}{2}$. Rixdallers * le carat, valent</i>	<i>Diamans roses sur le pied de 48. Rixdallers le Carat.</i>
---------------------------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------------

	Rixdal.		Rixdal.
1. Grain.	4.	1. Grain.	6.
2. Grains.	9 $\frac{1}{2}$.	2. Grains.	16.
4. Grains ou 1 carat. 12 $\frac{1}{2}$.		4. Grains ou 1 Carat. 48.	
2. Carats.	16 $\frac{1}{2}$.	2. Carats.	192.
3. Carats.	29.	3. Carats.	432.
4. Carats.	38.	4. Carats.	768.
5. Carats.	47.	5. Carats.	1200.

* Le Rixdaller revient à 3 l. 15 s. argent de France. Le Ducat est une piece d'or qui vaut environ 10 l. 10 s.



Tarif de Tavernier.
Pour les Rofes.

Le Carat fur le pied de 50 Rixd.

1. Grain	6
2. Grains	18
3. Grains	36
1. Carat	50
5. Grains	78
6. Grains	112
7. Grains	153
2. Carats	200
3. Carats	450
4. Carats	800
5. Carats	1250

Tarif de Hambourg.
Pour les Rofes.

Sur le pied de 64 Rixd. le Carat.

1. Grain	8
2. Grains	24
3. Grains	40
1. Carat	64
5. Grains	100
6. Grains	144
7. Grains	196
2. Carats	256
3. Carats	576
4. Carats	1024
5. Carats	1600

Tarif d'Amsterdam.
Pour les Rofes.

Sur le pied de 70 Rixd. le Carat.

1. Grain	8
2. Grains	
3. Grains	
1. Carat	70
5. Grains	90
6. Grains	130
7. Grains	160
2. Carats	220
3. Carats	500
4. Carats	1100
5. Carats	1400

Lorsque les brillants ont moins d'un grain de poids, on en met plusieurs ensemble, jusqu'à la concurrence d'un carat, & on les vend depuis 30 jusqu'à 40 rixdallers, plus ou moins suivant leur grandeur. Un brillant du poids d'un carat se vendoit autrefois depuis 90. jusqu'à 100. rixdallers, & se vend actuellement sur le pied de 120 à 130 rixdallers. Un brillant qui ne pèse qu'un grain, vaut 10 rixdallers; ainsi le prix d'un brillant est d'un cinquième au-dessus de celui d'une rose; par conséquent en ajoutant au prix d'une rose un cinquième de ce même prix, on aura la valeur d'un brillant; & en soustrayant du prix d'un brillant un cinquième, on aura le prix d'une rose. On observera aussi qu'actuellement il est très-difficile de vendre les roses sur le pied marqué dans le Tarif précédent; mais qu'une rose d'un grain vaut 9 ou 10 rixdallers. Les pierres épaisses ne sont pas fort en usage, & se vendent moins cher que les pierres plates & en tablettes. Les pierres en tablettes valent la moitié moins que les roses, de sorte qu'une pierre en tablette d'un grain se vend 5 à 6 rixdallers, & même moins. On voit par-là que

pour les pierres en tablettes, l'on peut se servir du Tarif de Tavernier; pour les pierres épaisses, du Tarif de 48 rixdallers; pour les roses qui ne sont point de belle eau, du Tarif de Hambourg; pour les roses d'une belle eau, du Tarif de Tavernier en le doublant, c'est-à-dire, en mettant le carat sur le pied de 100 rixdallers; & en y ajoutant un cinquième de cette valeur, on aura le prix des brillants. Chacun pourra calculer suivant la même proportion: voici comment Tavernier calculoit; il quarroit le poids de la pierre, & il multiplioit le produit par le prix d'un carat ou d'un grain, suivant que le poids de la pierre étoit en carats ou grains. Par exemple, il évaluoit un brillant de 6 grains à 360 rixdallers, parce que 6 fois 6 font 36, qui multipliés par le prix d'un grain, qui est 10 rixdallers, font 360 rixdallers pour le prix du brillant de 6 grains; de même un brillant du poids d'un carat vaut 1080 rixdallers; parce que 3 fois 3 font 9, qui multipliés par 120 valeur du carat donnent 1080 rixdallers pour le prix du brillant d'un carat. Suivant le Tarif de Hambourg, on réduit le poids de toute la pierre en demi grains, on multiplie le
nombre

nombre qui vient par lui-même, & le produit qu'on a est la valeur de la pierre ; par exemple une pierre du poids de 2 carats fait 16 demi grains , qui multipliés par eux-mêmes, font 256 rixdallers, qui est la valeur d'une pierre du poids de 2 carats, &c.

Le rubis valoit autrefois la moitié du diamant ; dans les Indes un rubis d'un grain vaut 12 rixdallers ; quand il est d'un carat, son prix est de 24 à 30 rixdallers, de deux carats de 40 & de 3 carats de 72 rixdallers. En Europe le rubis est du même prix que le diamant, s'il n'est plus cher ; de sorte que les petits se vendent ensemble de 6 à 8 rixdallers, & même de 15 à 20, lorsqu'ils sont beaux & bien taillés, & que les 5 font un carat : le rubis d'un grain coûte 12. rixdallers ; & lorsqu'il est d'une beauté parfaite, il en vaut 30 : un rubis parfait d'un carat coûte 100 rixdallers. Il ne faut pas seulement avoir égard ici à la pureté & transparence de la pierre, mais encore à la couleur qui fait une grande différence dans le prix : le prix du rubis aussi-bien que celui du diamant, augmente à proportion de son poids.

Le saphir coûtoit autrefois 2 rixdallers

le carat ; voici comment on calcule sa valeur. On quarre le nombre des carats que pèse la pierre , & on divise ce carré par la moitié du prix d'un carat : par exemple un saphir du poids de 6 carats coûte 18 rixdallers , parce que 6 fois 6 font 36 , qui divisé par 2 qui est la moitié de 4 , donne 18.

Une topase n'est pas d'un grand prix quand elle pèse 2 scrupules ; elle se vend 50 rixdallers ; pour l'ordinaire elle vaut la moitié du prix de l'améthyste.

Les émeraudes sont d'un prix tout-à-fait inégal ; car à égalité de poids , l'une se vendra quelquefois dix fois plus cher qu'une autre ; c'est la couleur & la pureté qui mettent cette différence ; des émeraudes pures & claires se vendent ensemble sur le pied de 4 rixdallers le carat : une émeraude du poids d'un carat se vend 30 rixdallers ; & quand la couleur en est vive & pure , elle vaut jusqu'à 80 rixdallers. Le prix de l'émeraude n'augmente point à proportion de sa grandeur , comme celui du diamant , parce qu'il est très-rare que de grandes émeraudes soient pures & sans défaut.

La chrysolite n'est point recherchée ,

& n'est par conséquent pas d'un grand prix ; une chrysolite du poids d'un carat , se vend 15 , 20 , 24 rixdallers , & souvent beaucoup moins ; autrefois elle valoit la moitié du prix des diamans ; il est vrai que dans ce tems le diamant n'avoit pas la valeur qu'il a présentement.

Une améthyste du poids d'un grain se vend 2 rixdallers , & celle d'un carat vaut 4 rixdallers ; le prix des améthistes augmente dans une progression arithmétique , dont voici un exemple. Une améthyste pese 6 carats ; pour en sçavoir le prix , il faut sçavoir ce que valent 5 carats , c'est 11 rixdallers ; si l'on ajoute 11 à 5 on aura 16 qui est le prix d'une améthyste de 6 carats ; l'on peut s'en faire un Tarif. 1 grain coûte 1 rixdallers , 2 grains 2 , 3 grains 4 , 4 grains 7 , 5 grains 11 , 6 grains 16 rixdallers , & ainsi de suite.

Les améthystes de Bohême & de Saxe se vendent à proportion de leur grandeur , de maniere que celles qui sont doubles , se vendent le double de celles qui ne sont que simples ; celles qui sont triples se vendent le triple , &c.

Les grenats sont assez communs , & on

peut en avoir un collier à un prix très-mo-
dique.

Les hyacinthes sont du même prix que
les chrysolites & améthystes ; pour les bé-
rylles il ne s'en fait pas un grand com-
merce.

Stultitiam patiuntur opes.

§. 55.

III. ORDRE OU DIVISION.

Pierres réfractaires ou qui résistent
au feu.

Lapides apyri.

Ce sont les pierres qui soutiennent l'ac-
tion d'un feu très-violent, sans se chan-
ger ni en chaux ni en verre ; elles sont
pour l'ordinaire si tendres & si peu liées,
qu'elles ne donnent point d'étincelles,
lorsqu'on les frappe avec l'acier ; elles ne
font point effervescence avec l'eau forte
ni avec les autres acides, à l'exception
d'un très-petit nombre.

§. 55.

GENRE XVII.

I. Mica.

Mica. Argirites KUNDMANNI.

1. Les particules qui composent cette pierre, sont par petites écailles ou par feuillets.

2. Lorsqu'on la casse, elle se divise en morceaux inégaux qui paroissent feuilletés & écailleux ; elle est ordinairement tendre, friable, & un peu grasse au toucher.

3. Dans un feu ordinaire elle se durcit ; se pelotonne ou se met en grumeaux, & devient rude au toucher.

§. 57.

ESPECE 126.

I. Verre de Moscovie.

Mica membranacea pellucidissima flexilis alba.
Vitrum Moscoviticum. Vitrum Rutheneticum.
Argyrolithos. Glacies mariæ.

Il est composé de feuillets ou lames plus ou moins grandes, flexibles & trans-

parentes comme du verre ; leur figure n'est point déterminée ; elles deviennent demi-transparentes lorsqu'on les calcine au feu , & prennent une couleur blanche qui a l'éclat de l'argent.

Observ. Le verre de Moscovie dont on vient de parler , est suffisamment distingué de la sélénite ou pierre spéculaire dont on a donné la description au §. 38. N°. 4. Le verre de Moscovie est réfractaire & résiste au feu , au lieu que la sélénite s'y réduit en plâtre & affecte une figure rhomboïdale. Il y a des Auteurs qui confondent ces deux pierres , quoiqu'elles soient très-différentes. Le verre de Moscovie se trouve abondamment aux environs d'Archangel : quand il est en petits morceaux ou feuilletés détachés , on le nomme *glacies mariæ*.

ESPECE 126.

II. Mica brillant.

Mica membranacea, Glimmer GERMANORUM, semi-pellucida, rigida. Mica.

Il est composé de petites lames ou de feuilletés demi-transparentes qui sont roides & n'ont point de flexibilité ; ils deviennent entièrement opaques dans le feu. On a :

1. Le Mica blanc ou l'argent de chat.

Mica alba. Mica argentea. Argentum felium. Argyrites. Argyrolithos.

La couleur en est blanche ; il se trouve en petites paillettes répandues dans du sa-

ble ; il y en a dans la vieille mine de Kupferberg en Suede.

2. Le Mica jaune ou l'or de chat.

Mica flava. Mica aurea. Aurum felium. Animachrysos.

La couleur en est d'un jaune brillant ; on le trouve souvent mêlé avec du fable.

3. Le Mica rouge.

Mica rubra.

4. Le Mica verd.

Mica viridis.

Il est un peu gras au toucher ; on en trouve près des mines de Salberg en Suede.

5. Le Mica noir.

Mica nigra.

Il y en a aussi près de la mine de Salberg.

ESPECE 127.

III. Mica écailleux.

Mica squammulis inordinate mixtis.

Mica squamosa.

Il est composé de petites écailles lui-

fantas, mêlées confusément, sans ordre ni régularité. On a :

1. Le Mica écailleux blanc.

Mica squamosa alba.

2. Le Mica écailleux jaunâtre.

Mica squamosa lutea.

3. Le Mica écailleux noir.

Mica squamosa nigra.

E S P E C E 128.

IV. Mica strié.

Mica particulis tenuioribus oblongis, acuminatis.
Mica radians.

Il est composé de particules pointues, brillantes, minces & disposées parallèlement ; ce qui le fait paroître comme strié, ou comme composé de filets ; il est quelquefois écailleux.

E S P E C E 129.

V. Mica ondulé.

Mica particulis fluctuantibus. Mica fluctuans.

Il est composé d'écailles ou de stries placées les unes à côté des autres qui forment comme des ondes, On a ;

1. Le Mica ondulé écailleux.

Mica fluctuans squamosa.

2. Le Mica ondulé fibreux.

Mica fluctuans fibrosa.

E S P E C E 130.

VI. Mica demi-sphérique.

Mica hæmisphærica.

Il est composé d'écailles qui se sont arrangées circulairement, & dont les particules viennent pour la plupart se réunir en un centre. Il s'en trouve à Spogol, près de la mine d'étain, dans la Paroisse de Kimito, territoire d'Abo, en Finlande.

E S P E C E 131.

VII. Mica des Peintres, Crayon ou mine de plomb.

Mica pictoria nigra, manus inquinans. Molybdæna. Mica pictoria. Molybdoides Diosc.

Il est composé de petites feuilles ou écailles minces disposées sans ordre, d'un gris noir, d'un brillant obscur; il donne aux mains, au papier & au linge une couleur grise comme celle du plomb; il conserve

sa couleur & sa liaison dans le feu. On a :

1. Le crayon fin.

Molybdæna pura.

On le trouve abondamment dans les mines du pays de Hesse.

2. Le crayon grossier.

Molybdæna impura.

Il est mêlé d'autres matières ; il y en a en Finlande.

3. Le crayon cubique.

Molybdæna tessularis.

Il ressemble aux autres espèces de minéraux de forme cubique ; on en trouve près de Lofstad en Uplande.

Observ. Le crayon poussé à un feu violent, donne quelques fleurs inflammables d'un bleu foncé. Voyez *Lauson dissertat. de nihilo* ; il pourroit fort bien arriver qu'il s'y trouvât du zinc, comme dans différentes espèces de blende.

Observations sur le Mica.

1. *Observ.* Il ne se trouve ni matière étrangère, ni pétrification dans le mica ; mais on s'apperçoit sans peine qu'il est de la nature des pierres qui servent de base à la composition de la roche ou du *saxum petrosum* ; d'où il faut conclure que le mica doit être mis au nombre des pierres de toute antiquité : sou-

vent le mica paroît faire effervescence dans l'eau forte , mais cela ne vient que de la terre calcaire qui s'y trouve mêlée ; en effet , ce phénomène n'a plus lieu , quand on prend du mica bien pur , & qu'on a séparé de toutes parties hétérogènes.

2. *Observ.* S'il est vrai , comme Glauber le prétend , que la meilleure preuve qu'une pierre contient de l'or , c'est de devenir jaune au feu ou d'y conserver sa couleur jaune & son éclat ; il est bien certain que le mica ne contient point d'or , & il seroit inutile d'y en chercher , car l'eau forte lui enlève toute sa couleur jaune.

§. 58.

GENRE XVIII.

II. Talc.

Talcum.

1. Il est difficile de discerner à la simple vue la figure des particules les plus déliées qui composent le Talc ; mais quand on l'écrase entre les doigts , ses parties se réduisent en une poudre très-fine qui s'y attache & qui paroît grasse au toucher.

2. Lorsqu'on brise le talc , on voit qu'il est composé de feuillets ou de lames ; cependant il est difficile de le diviser en feuillets , attendu qu'il est très-cassant.

3. Quant à la consistance , il est si tendre qu'on peut sans peine l'écraser & le réduire en poudre entre les doigts ; il est

uni & gras au toucher comme du suif; cependant lorsqu'il est en feuillets minces & flexibles, il est assez difficile à pulvériser.

4. On ne peut le décomposer au feu, & à peine y change-t-il de couleur; ce n'est qu'en le calcinant à un feu très-violent, qu'on peut lui faire perdre quelque chose de sa couleur & de son poids.

5. Sa pesanteur spécifique est à celle de l'eau, environ dans la proportion de 3,000 :: 1000.

Observ. Il ne faut point confondre le talc avec le mica, parce qu'il n'a pas les mêmes propriétés; ces substances n'ont de commun que quelque ressemblance, mais le talc n'est point divisé en petites particules ou paillettes, & forme toujours une pierre massive & continue.

§. 59.

ESPECE 132.

I. Talc blanc.

Talcum albicans lamellis pellucidis. Talcum lunæ. Stella terræ. Argyrodamas.

Il est composé de feuillets ou de lames flexibles qui, lorsqu'elles sont séparées les unes des autres, paroissent demi-transparentes; ce talc est très-tendre &

paroît fort gras au toucher ; il ne se dissout dans aucun acide.

Observ. Il seroit aussi aisé de tirer de l'huile d'une tuile que de ce talc ; le miroir ardent le change en un verre brun ; on n'en tire à la distillation qu'une vapeur blanche , & après l'opération il est plus brillant qu'auparavant ; une calcination violente lui fait perdre quelque chose de sa couleur & de son poids. Il y a des gens qui se sont flattés de changer le cuivre jaune en fer par le moyen du talc ; mais l'expérience a prouvé que cette opération ne pouvoit réussir. Si on triture du talc dans un vase de cuivre jaune , il devient d'un gris de fer. Voyez *Neumann prælectiones chymicæ*.

ESPECE 133.

II. Talc jaune.

Talcum luteum, lamellis opacis, friabilissimum.
Talcum aureum.

Il est composé de petits feuillets minces, jaunâtres , courbés , & très-cassans ; ils demeurent opaques , lors même qu'on les sépare les uns des autres ; ce talc paroît un peu gras au toucher.

Observ. On a de la peine à se persuader que l'eau régale puisse tirer de l'or du talc jaune ; cependant ce dissolvant agit sur lui de façon que l'on peut y précipiter ensuite une poudre. Voyez *Cardiluceius in notis ad Erckeri aulam subterraneam* , p. 180. On dit qu'en Allemagne dans les mines de Rammelsberg près de Goslar , il se trouve un talc jaune qui , après avoir été exposé pendant quelques tems dans un endroit froid

& humide, se résout en une liqueur d'un jaune de safran. Voyez *Lesser Lithothéologie*, §. 209. p. 286.

E S P E C E 134.

III. Talc verd ou Craie de Briançon.

Talcum solidum, semipellucidum, pictorium.

Creta Briançonia. Creta Hispanica.

Creta Sartoria.

C'est un talc demi-transparent & entièrement gras ; il paroît très-compacte, quoiqu'il soit composé de feuillets ; on peut s'en servir comme de la craie pour tracer des desseins. On a :

1. La Craie de Briançon blanchâtre.

Creta Briançonia albescens.

2. La Craie de Briançon verte.

Creta Briançonia viridis.

E S P E C E 135.

IV. Talc cubique.

Talcum cubicum octahedrum. Talcum cubicum.

Il forme des cubes octogones de la même figure que l'alun.

Observations sur le Talc.

Comme aucun dissolvant n'agit sur le talc, & comme un feu ordinaire ne peut y causer d'altération, on ne connoît rien de ce qui entre dans sa compo-

tion ; peut-être que le talc de Rammelsberg, qui a la propriété de se résoudre en liqueur à l'air, pourra jeter dans la suite quelques lumières sur cette matière. L'on a cru devoir mettre le talc au rang des pierres de toute antiquité, quoique le talc cubique semble indiquer une formation plus récente. Quand on a fait calciner le talc à un feu violent, & qu'on en a fait l'extinction plusieurs fois dans l'eau, si on l'expose au feu avec le double de son poids de nître, on obtient un talc qui a aussi la propriété de se résoudre en une liqueur à l'air. Voyez *Koenig regn. miner. p. 308. Hoffmann. in not. pot. p. 489.*

§. 60.

GENRE XIX.

III. Pierre ollaire.

Ollaris.

1. Les particules qui composent les pierres du genre des ollaires, paroissent être un amas confus & irrégulier de petits feuillets, de filamens & de petits grains.

2. Quand on casse ces pierres, elles se divisent en morceaux inégaux & d'une figure indéterminée ; elles ne se partagent point par feuillets, & l'on n'y remarque point de paillettes ou particules luisantes.

3. Quoique ces pierres soient grasses au toucher, on n'en peut rien détacher,

ni avec les doigts ni avec les ongles ; mais il faut employer le fer pour les rompre en morceaux & pour les travailler.

4. Les pierres ollaires soutiennent l'action du feu , & même elles y acquièrent une dureté qui égale celle des cailloux. Ce qu'il y a de certain , c'est que le feu ne les rend point friables.

Observ. Le talc & la pierre ollaire ont assez d'analogie ; cependant il est aisé de les distinguer , tant par les petites particules qui les composent que par leur dureté qui est très-différente ; la pierre talqueuse est feuilletée & très-tendre en comparaison de la pierre ollaire : on y trouve encore de la différence par l'examen du feu ; la pierre ollaire s'y durcit , au lieu que la même chose n'arrive point au talc.

§. 61.

ESPECE 136.

I. Serpentine.

Ollaris solidus virescens maculosus polituram admittens. Marmor serpentinum.
Marmor Zoblizense.

C'est une espèce de pierre ollaire solide , verdâtre & mouchetée comme quelques marbres ; on peut la travailler au tour & lui faire prendre un très-beau poli ; elle devient blanche ou jaunâtre dans un feu violent & y acquiert de la dureté. On

a :

1.

1. La Serpentine opaque.

Marmor serpentinum opacum.

2. La Serpentine demi-transparente.

Marmor serpentinum subdiaphanum.

Celle de Suede est de cette dernière espèce, mais elle est plus tendre que la serpentine opaque.

ESPECE 137.

II. Pierre ollaire solide ou Colubrine.

Ollaris solidus, griseus; pinguior, polituram non admittens. Lapis colubrinus.

Cette pierre est entièrement unie; on ne peut discerner ses parties; elle est grasse au toucher; on peut la travailler, mais elle ne prend point le poli; on peut s'en servir pour tracer & former des desseins sur des murailles. Il y a :

1. La Colubrine dure.

Lapis colubrinus durior.

Elle est ordinairement d'une couleur foncée & d'un gris de fer.

2. La Colubrine tendre.

Lapis colubrinus mollior.

Elle est ordinairement d'un gris clair.

3. La Colubrine feuilletée.

Lapis colubrinus lamellosus.

Elle est composée de feuilles visibles parallèles & unies, mais qu'on ne peut séparer ou détacher les unes des autres; on en trouve en Suede dans les mines de Salberg.

E S P E C E 138.

III. Pierre ollaire tendre.

Ollaris mollior, griseus, pinguis, particulis talcoso-micaceis vix distinctis, calcinatione albescens. Lebetum lapis. Petra columbina. Lapis colubrinus BECHER. Comensis lapis PLINII CARDANI & SCALIGERI.

Elle est composée de particules visibles & brillantes de mica & de talc qui sont confondues les unes dans les autres & forment comme des ondulations; cette pierre est tendre & facile à travailler; elle prend de l'éclat par la calcination & devient d'une couleur blanche, semblable à celle de l'argent; la pierre ollaire de Handö en Jamtland est de cette espece.

ESPECE 139.

IV. Pierre ollaire à gros grains.

Ollaris durior, vix pinguis, nigro-griseus; particulis talcoso-micaceis majoribus distinctis, calcinatione rubescens. Ollaris durus.

Cette pierre est dure & nullement grasse au toucher; elle est ordinairement composée de petites particules talqueuses entremêlées de particules grossières & noires de mica; c'est ce qui rend cette pierre noire ou grise & lui donne le mélange de couleurs qu'on y remarque; on peut la tailler & la travailler à un certain point; elle prend une couleur jaunâtre par la calcination, & pour lors elle ressemble au mica jaune; elle devient tendre, friable, & cassante dans le feu.

ESPECE 140.

V. Pierre ollaire noire.

Ollaris mollior, pinguis, niger, micaceo-lamellosus, vix cohærens, pictorius. Ollaris pictorius. Talcum nigrum.

Cette espece de pierre ollaire est tendre, peu compacte, & pleine de points luisans; sa couleur est noire; elle est en

quelque maniere feuilletée, & les parties n'en sont point parfaitement liées les unes aux autres ; elle a des couches recourbées comme le talc ; on peut s'en servir comme de la craie pour écrire & tracer des desseins sur les murailles ; on en trouve de cette espece dans la mine de Falun en Suede.

§. 62.

GENRE XX.

IV. Roche de corne.

Corneus.

1. Les particules qui composent la roche de corne sont si petites, qu'on ne peut les discerner.

2. Si on casse cette pierre, les morceaux en sont inégaux & d'une figure indéterminée.

3. Les pierres de ce genre sont assez dures ; cependant il y en a qu'on peut diviser & rompre en quartier ; elles ne sont point grasses au toucher.

4. Elles résistent à l'action du feu ; cependant elles y deviennent un peu friables.

Observ. Il ne faut pas confondre la pierre dont nous parlons , avec celle que les Allemands appellent *Hornstein* , pierre de corne , qu'on nomme aussi *Corneus* en Latin , & quelquefois *Silex* ; nous en avons parlé au §. 49. N^o. 1 , & nous l'avons nommée *Pierre de roche* ou *jaspé* ; c'est pour éviter toute amphibologie , que nous avons cru devoir appeller la Pierre du genre dont il est ici question , *Roche de corne*. *

E S P E C E 141.

§. 63.

I. Pierre à écorce , *Salband* GERMAN.

Corneus mollior , superficialis , contortus.

Lapis tunicatus.

Cette pierre est couverte comme d'une espece de peau ou d'enveloppe ; elle res-

* Ayant demandé à M. Wallerius des éclaircissémens sur la pierre dont il s'agit ici , voici ce que ce Sçavant Naturaliste m'a répondu. „ *Ad questionem tuam quod attinet , undenam corneus lapis suam habeat denominationem ? Respondeo , a coloris similitudine* „ *quam cum ungulis equorum vel quadrupedum plerùmque habet. Inter-* „ *dùm reperitur fissilis , interdùm non ; jam griseo corneo colore , jam* „ *nigro magis ;* „ Comme j'ai crû avoir lieu de soupçonner que cette pierre pourroit bien être celle qu'on appelle *Lave* , qui , comme on sçait , est produite par le feu des Volcans , j'ai proposé ma conjecture à notre illustre Auteur qui me répond. „ *Eo minùs* „ *hic lapis (corneus) ignis esse potest soboles , quò certius eundem vix* „ *igne vitrificari ac ferè numquam non reperiri metalliferum. Qui fissilis* „ *est corneus , ab alio fissili (ardoise) seu schisto vix colore interdùm* „ *discrepat , sed in eo differt quod corneus hicce igni fortitèr resistat ,* „ *ac in montibus semper perpendicularem obtineat situm , quùm schistus* „ *horizontalem semper tenet ac facilè vel liquefcit vel in calcem abit.* „ Voyez la note qui se trouvera à la suite de la deuxième variété de l'espece 143 qui est la roche de corne feuilletée dure.

Q iij

semble pour l'ordinaire à du cuir brun un peu courbé ; elle est presque aussi peu compacte que la pierre ollaire tendre. Il y a :

1. La pierre à écorce noire.

Lapis tunicatus niger.

2. La pierre à écorce brune.

Lapis tunicatus fuscus.

3. La pierre à écorce grise.

Lapis tunicatus griseus.

Observ. Les Mineurs Allemands appellent *Salband* un fossile qui se trouve précisément entre le filon & la roche dure ; ainsi quelque nom qu'on veuille lui donner , on entend par-là une pierre qui sert d'écorce & d'enveloppe au filon ; le mot de *Salband* signifie aussi parmi les ouvriers des mines, la disposition & l'arrangement des pierres en général , sans s'appliquer à aucune espèce de pierre en particulier.

ESPECE 142.

II. Roche de corne dure.

Corneus durior , niger , solidus. Corneus solidus.

Cette pierre est noire & dure ; elle ressemble au sabot d'un cheval , ou à de la corne ; on peut quelquefois en détacher quelque chose avec l'ongle , mais cela n'arrive pas toujours. Il y a :

1. La roche de corne dure luisante.

Lapis corneus solidus nitens.

Elle est tout-à-fait noire & luisante ; les parties qui la composent sont très-déliées.

2. La roche de corne dure non luisante.

Corneus solidus non nitens.

Elle est très-compacte , solide , & n'est point luisante.

3. La roche de corne dure composée de grains.

Corneus solidus , granulis compactus.

Elle est comme composée de petites particules de la roche de corne noire , ces particules sont par grains & paroissent comme détachées les unes des autres.

E S P E C E 143.

III. Roche de corne feuilletée.

Corneus fissilis lamellis parallelis. Corneus fissilis.

Cette espece de roche de corne est composée de lames & de feuillets arrangés régulièrement ; elle est ou noirâtre , ou d'un brun foncé , ou rouge , ou d'une autre couleur ; on la distingue des couches de l'ardoise ordinaire ou de l'ardoise alumineuse , en ce que les feuillets sont pour l'or-

dinaire posés perpendiculairement & sur le tranchant; au lieu que ceux des ardoises le sont horizontalement. Il y a :

1. La roche de corne feuilletée tendre.

Corneus fissilis mollior.

Elle est parfaitement semblable à la pierre ollaire feuilletée; cependant il est aisé de les distinguer par la couleur; celle de la pierre ollaire est toujours d'un gris clair; outre cela le grain de la roche de corne feuilletée est toujours plus fin que celui de la pierre ollaire feuilletée; d'ailleurs cette dernière pierre est si tendre, qu'on peut s'en servir pour tracer & pour dessiner.

2. La roche de corne feuilletée dure.

Corneus fissilis durior.

Elle est dure & solide; souvent on peut la diviser par feuillets & s'en servir ainsi que de l'ardoise pour couvrir les maisons; c'est ce qui se pratique en Piémont.

* M. B. de Jussieu a reçu de Suède un morceau de pierre appelée *Corneus fissilis durior Wallerii*. Cette pierre ressemble parfaitement à de la Lave.

Observ. Il y a des roches de corne feuilletées qui deviennent d'un jaune brillant comme de l'or dans le feu; il s'en trouve dans la plupart des mines d'or; on en peut voir la description dans les *Actes de l'Académie*

ESPECE 144.

IV. Roche de corne cristallisée , *Schorl*
GERMAN.

Corneus cristallifatus prismaticus , lateribus inordinatis. Corneus cristallifatus.

C'est une espece de roche de corne qui est cristallisée ; elle soutient assez bien l'action du feu ; sa figure est prismatique ; ses côtés sont inégaux & irréguliers. Il y a .

1. La roche de corne cristallisée grise.

Corneus cristallifatus cinereus.

2. La roche de corne cristallisée noire , ou vraie Pierre de touche.

Corneus cristallifatus niger: Basaltes. Basanus. Lapis lydius.

On s'en sert pour éprouver les métaux ou comme de pierre de touche , & c'est le nom que lui donnent presque tous les Naturalistes ; elle est d'un noir luisant.

3. La roche de corne cristallisée brune,

Corneus cristallifatus fuscus.

4. La roche de corne cristallisée verte,

Corneus cristallifatus viridis.

§. La roche de corne cristallisée rouge.

Corneus cristallifatus ruber.

Observ. Comme on a commencé à mettre les blendes au rang des minéraux métalliques ; on n'a pû se dispenser de suivre le même ordre , en plaçant les uns près des autres les fossiles qui ont le plus d'affinité ensemble , & par conséquent de mettre le *schori* ou la roche de corne cristallisée dans la classe des roches de corne , les mines de fer arsénicales & réfractaires que les Allemands nomment *Wolfram*, *Eisenmann* & *Eisenram*. (Voyez §. 121. N^o. XV & XVI.) à la suite des mines de fer , & les blendes dans le rang des mines de Zinc.

§. 64.

GENRE XXI.

V. Amiante.

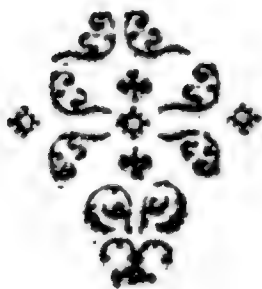
Amiantus. Asbestus.

1. Les particules qui composent cette pierre , sont des fibres ou filets durs & coriaces ; ces filets sont ou disposés parallèlement , ou ils s'entrelacent en se croisant de maniere à former des feuillets , ou quelquefois ils sont arrangés d'une façon irrégulière , sans former de figure déterminée.

2. Quand on casse cette pierre , elle se divise en morceaux inégaux d'une figure indéterminée.

3. Les différentes especes d'amiante sont les plus molles de toutes les pierres ; elles sont ordinairement flexibles jusqu'à un certain point ; on peut même les filer & en faire de la toile ; ce sont aussi les plus légères des pierres , attendu qu'elles nagent à la surface de l'eau ; il n'y en a point qui aient plus d'analogie avec le regne animal & végétal par leur mollesse & leur légèreté,

4. La plupart des amiantes résistent au feu qui ne leur fait éprouver d'autre changement à l'extérieur , sinon de les rendre plus blanches ; du reste elles ne laissent pas de s'y durcir un peu & d'y devenir aigres ou cassantes.



§. 65.

ESPECE 145.

I. Amiante de Chypre , ou Lin fossile.

Amiantus fibris mollioribus parallelis , facile separabilibus. Linum montanum. Asbestus. Lana montana. Linum indum. Linum creticum. Linum inextinguibile. Linum incombustibile. Linum asbestinum. Linum vivum. Bostruchites. Polia. Saropolia. Corsoides. Carystius lapis. STRABON. Lignum amithon HIERONYMI. Lapis cyprius. Salamandra lapidea &c.

Elle est composée de filets parallèles très-tendres , & que l'on peut aisément séparer les uns des autres ; sa couleur est d'un gris clair ; cette pierre ressemble beaucoup à des cheveux gris.

1. *Observ.* Ce lin fossile dont nous parlons , a les mêmes propriétés que le lin végétal. 1°. On peut le filer & en faire de la toile que l'on blanchit en la jettant dans le feu ; cette toile étoit plus en usage parmi les anciens qu'aujourd'hui ; les Bramines ou Prêtres Indiens , suivant le rapport d'Hiérocles , s'en faisoient des habits ; c'est un vêtement de cette espèce que Jesus-Christ dit qu'avoit le mauvais riche , en St. Luc , Chap. 16. v. 19. où cette toile est appelée *Byffus*. On s'en servoit aussi chez les Anciens pour envelopper les corps morts qu'on brûloit ; on peut voir la manière dont on s'y prend encore actuellement en Russie , pour préparer & filer l'amiante dans *Bruckmann magnalia Dei in locis subterraneis*. Tom. II. p. 955. Voyez les *Transactions*

Philosophiques de la Société Royale de Londres 1686. mois d'Août p. 400. & miscell. nat. cur. dec. II. ann. II. Obs. 61. 2º. On en peut encore faire du papier dont l'écriture disparoit en le mettant dans le feu, & sur lequel on peut ensuite écrire de nouveau. 3º. On en fait des mèches pour les lumieres & les lampes qui brûlent continuellement sans se consumer; par où il ne faut point entendre que l'amiante elle-même brûle; il faut tremper les mèches qui en sont faites dans de l'huile, du suif, ou de la cire, & une lampe de cette nature éclaire tant qu'il y a dequoi l'entretenir, sans que jamais la mèche se consume. Il y a des Auteurs qui ont prétendu que ni le vent ni l'eau ne pouvoient éteindre une lampe de cette espèce; mais l'expérience est contraire à ce fait, le moindre vent suffit pour l'éteindre.

2. *Observ.* Nous ne pouvons passer ici sous silence l'opinion singulière qu'on lit dans Rieger: *Lexicon, Hist. Nat.* au mot *amiantus*. Cet Auteur prétend que l'amiante n'est point un fossile, mais qu'on doit plutôt la regarder comme un végétal. 1º. Parce qu'elle paroît à ses deux extrémités, comme s'il avoit été tranchée avec un couteau. 2º. Parce qu'elle est composée d'un assemblage de fibres semblables à celles du bois. 3º. Parce qu'elle s'amollit dans l'huile. 4º. Parce qu'entre les filets qui la composent, il se trouve une terre peu compacte que l'on peut en séparer par le moyen du lavage. 5º. Parce qu'il se trouve des végétaux qui fournissent une substance que l'on peut filer & dont on peut faire de la toile. Voyez *Plinii Hist. Nat. L. XIX, cap. L. 2. L. XII. 6. 10. 11. Sloane, Jamaïc. L. 249. II. 22. 6º.* Parce qu'il se trouve dans le sein de la terre du bois qui a perdu la nature végétale qu'il avoit autrefois. 7º. Parce que l'on peut tirer des racines de certains arbres, une espèce de lin incombustible; tel est l'arbre des Indes que l'on nomme *Sodda*. Voyez les *Transactions Philos. Tom. II. pag. 550. Colonn. Hist. Nat. Tom. III pag. 28. Pomet, Tom. II. p. 349. Bibliothèque choisie, Tom. XII. p. 76. Si Rieger*

avoit été bien convaincu de ce qu'il avance, il auroit pû ajouter. 8°. Qu'il y a des racines qui s'allument sans se consumer; tel est l'*Androsaces* de Dioscoride ou l'*umbilicus marinus Monspeliensium*. Voyez *Mart. Martinii Atlas. sin. Tiling. in act. Nat. cur. dec. II. ann. 2. p. 119. &c.* 9°. Parce que l'amiante est aussi légère que les plantes & les racines; mais il n'est point difficile de répondre à toutes ces conjectures, quand on a vu que cette substance se tire de montagnes de toute antiquité; quand on connoît l'espece de terre qui s'y trouve jointe, & qu'on sçait les effets que cette substance produit dans le feu.

E S P E C E. 146.

Amiante feuilletée, ou Cuir fossile.

Amiantus fibris mollioribus intertextis, in lamellas compactus, levis. Aluta montana.

Les fibres ou filets qui composent cette espece d'amiante, sont mous, étroitement unis les uns aux autres, & entrelacés par d'autres fils, dont la contexture fait que cette pierre paroît feuilletée; elle est très-légere; sa couleur est grise ou claire. Il y a:

1. Le cuir fossile grossier.

Aluta montana crassior.

Il ressemble à du cuir, & ses filets paroissent courbés.

2. Le cuir fossile fin.

Aluta montana tenuior.

Il est composé de feuillets très-minces & ressemble à du cuir ou à du papier, ce qui l'a fait appeller cuir de montagne, ou papier de montagne, *Corium montanum*, *Papyrus montanum*.

Observ. Il n'y a point lieu de douter que le cuir de montagne ne se forme journellement & ne doive être regardé comme une concrétion pierreuse; pour en être convaincu, il suffit de sçavoir qu'on y trouve des cristaux de spath enveloppés. Voyez §. 40. n. VI. 3.

ESPECE. 147.

III. Chair fossile.

Amiantus fibris durioribus, in lamellis crassiores compactus, ponderosus. Caro montana.

C'est une espece d'amiante composée de feuillets épais & solides, formés par des fibres ou fils très-durs, ce qui la rend fort pesante & fait qu'elle tombe au fond de l'eau; elle se durcit dans le feu au point de donner des étincelles lorsqu'on la frappe avec de l'acier. Il y a :

1. La chair fossile à feuillets parallèles.

Caro montana lamellis parallelis.

Elle est composée de feuilles épaisses, droites & parallèles.

2. La chair fossile à feuillets courbés.

Caro montana lamellis contortis.

Elle est composée de feuilles courbées & contournées.

ESPECE 148.

IV. Liège fossile.

Amiantus fibris flexibilibus , inordinate se intersectantibus levissimus. Suber montanum.

C'est une amiante composée de fibres flexibles & pliantes , qui se croisent d'une façon irrégulière , & dont le tissu est si lâche que la pierre ressemble à du liège ; c'est la plus légère de toutes les pierres ; elle se change dans le feu en un verre noir.

Observ. Quoique le liège fossile se change en verre au feu , on a pourtant été obligé de le placer ici au rang des pierres qui résistent au feu , tant à cause de sa structure intérieure , que par la raison de sa légèreté & de sa mollesse, propriétés qui caractérisent ces sortes de pierres.



GENRE XXII.

VI. Asbeste.

Asbestus. Amiantus.

1. Les particules qui composent la pierre de ce genre , sont des fibres ou filets disposés par faisceaux , ou entièrement parallèles les uns aux autres.

2. Lorsqu'on casse l'asbeste , il se divise en morceaux de figures irrégulières & indéterminées ; cependant il se partage plus aisément suivant la longueur de ses fils.

3. Les pierres de ce genre sont assez dures , néanmoins cassantes ; on ne peut venir à bout de les plier comme l'amiante ; elles n'ont pas non plus la propriété de nager au-dessus de l'eau , mais elles tombent au fond comme d'autres pierres.

4. Ces pierres ont la propriété de se durcir dans le feu ; & plus on les calcine , plus elles deviennent dures & compactes.

ESPECE 149.

I. Asbeste mûr.

Asbestus filis parallelis tenacioribus separabilibus.
Lapis abyssinus. Amiantus.

Il est composé de filets ou de fibres d'un gris clair, un peu coriaces, disposées parallèlement les unes aux autres & qu'on peut désunir; cette pierre change de couleur d'elle-même avec le tems; lorsqu'elle est exposée à l'air, elle y devient brune.

Observ. On peut aussi faire du papier de cet asbeste mûr, le filer & l'ourdir; il faut commencer par le diviser & le bien préparer; mais il a toujours l'inconvénient de tomber au fond de l'eau & d'être cassant.

ESPECE 150.

II. Asbeste non mûr.

Asbestus fibris parallelis durioribus non separabilibus. Asbestus immaturus.

Il est composé de fibres ou fils disposés parallèlement & serrés les uns contre les autres sans qu'on puisse les séparer. Il y a :

1. L'Asbeste non mûr gris.

Asbestus immaturus cinereus.

2. L'Asbeste non mûr verdâtre.

Asbestus immaturus viridis.

3. L'Asbeste non mûr noirâtre.

Asbestus immaturus niger.

4. L'Asbeste non mûr transparent.

Asbestus immaturus coriaceus subdiaphanus.

Cette dernière espèce est pour l'ordinaire étroitement unie avec d'autres pierres qu'on distingue comme on feroit au travers d'une corne mince.

ESPECE 151.

III. Faux-Asbeste.

Asbestus fibris parallelis , fragillimis , vix separabilibus. Asbestus plumosus.

Alumen plumosum.

Cette pierre est composée de filets ou de fibres parallèles qui sont très-cassantes , qu'il est presque impossible de séparer , & qui se brisent en petits morceaux, même entre les doigts.

Observ. Ce faux asbeste qu'on nomme aussi *alun de plume* , ne doit point être confondu avec le vrai alun de plume , qui est un véritable alun dont on donnera la description en parlant des mines d'alun ; il ne faut point non plus le confondre avec l'*alumen plumosum* des Alchimistes & de Basile Valentin , qui se fait par un mélange d'arsenic & d'acide vitriolique , & qui est

R ij

le poison le plus violent qu'il y ait au monde ; c'est une qualité qui ne se trouve point dans la pierre dont il est ici question , puisqu'on peut en prendre jusqu'à la valeur d'un scrupule sans aucun danger. L'on trouve cependant dans les *Ephem. Nat. cur. Vol. III. p. 224.* l'exemple d'un homme qui , pour en avoir pris une drachme tous les matins pendant quinze jours , mourut enfin d'un crachement de sang. Lorsqu'on réduit cette espece d'asbeste en une poudre fine , & qu'on en met sur la peau , elle y excite un piquottement semblable à celui que causeroient de petites pointes d'aiguilles ; d'où je conclus qu'il vaut mieux la regarder comme une pierre , ou comme un fossile dont on ne doit faire aucun usage en Médecine :

E S P E C E 152.

IV. Asbeste étoilé.

Asbestus, fibris à centro radiantibus. Asbestus stellatus.

Il est composé de fibres ou fils qui partent d'un centre commun , ce qui fait paroître la pierre comme parsemée d'étoiles.

Observ. Il ne faut point confondre l'asbeste dont nous venons de parler , avec les pierres étoilées qu'on nomme *Astroïtes* ; nous en parlerons dans la dernière Classe de cet Ouvrage.



E S P E C E 154.

V. Asbeste en bouquets ou Faisceaux.

Asbestos fibris fasciculatis, à centro vario radiantibus. Asbestos fasciculatus.

Il est composé de filets disposés par faisceaux & qui partent de différens centres ; en Suède , dans la mine de Salberg , on nomme cette pierre *Mine de Genevrier*. Cette mine contient quelquefois un peu de plomb & d'argent.

E S P E C E 154.

VI. Asbeste en épics.

Asbestos fibris sparsis. Lapis acerosus.

Il est composé de filets qui forment une figure semblable à des épics qui seroient répandus en différens endroits de la pierre. Il y a :

1. L'Asbeste en épics , grossier.

Lapis acerosus fibris rasilibus.

Les fils qui le composent sont grossiers ; on peut les enlever ou les faire disparaître en frottant ; ils sont un peu gras au toucher.

R iiij

2. L'Asbeste en épics, fin.

Lapis acerosus fibris rigidis.

Ses fils sont durs & pointus ; il n'est pas aisé de les faire disparoître par le frottement ; ils sont secs au toucher.

Observations sur l'Asbeste.

1. *Observ.* Comme l'asbeste, & sur tout celui qui n'est pas mûr, n'est point si aisé à filer ou à être employé pour faire de la toile que l'amianté ; des Auteurs ont crû qu'il pouvoit y avoir des moyens de convertir par le secours de l'art l'asbeste mûr en lin fossile ou en amianté, & l'asbeste non mûr en asbeste mûr. Quant au premier point qui est de convertir l'asbeste mûr en amianté ; cela paroît presque impossible : premierement , parce qu'il seroit très-difficile d'enlever à l'asbeste sa pesanteur spécifique, & de donner à une pierre qui tombe au fond de l'eau la propriété d'y surnager ; outre cela il y auroit aussi de la difficulté à changer des fils ou fibres dures & cassantes en d'autres qui seroient plus flexibles & plus coriaces ; car , sans parler de la différence qui s'y trouve par l'épreuve du feu , celle des fibres est proprement ce qui distingue l'asbeste & l'amianté. Malgré ce que nous venons de dire , on ne doit pas se croire autorisé à nier absolument la possibilité d'une pareille transmutation. Pour ce qui est du second point , qui est de convertir de l'asbeste non mûr en asbeste mûr ; il ne paroît pas impossible de pouvoir changer des fibres serrées & difficiles à séparer, en d'autres qui seroient moins étroitement liées & plus aisées à désunir ; mais la façon dont il faudroit s'y prendre n'est point facile à trouver. Ercker dans sa Docimastie laisse conjecturer qu'on pourroit y réussir par le moyen de l'esprit de sel ammoniac ; d'autres Auteurs, du nombre desquels

est Bromel , croyent qu'on pourroit y employer la chaux vive.

2. *Observ.* Il est à remarquer que , quand on sépare les fibres qui composent soit l'asbette mûr , soit l'amiante , si on les lave dans de l'eau ou qu'on les y écrase , il s'en détache une matiere blanche & calcaire qui blanchit l'eau.

3. *Observ.* C'est avec raison qu'on met toutes les pierres réfractaires dont nous venons de donner la description au rang des pierres primitives & de toute antiquité ; cependant il ne seroit pas impossible que par la suite des tems on reconnût que leur véritable place est parmi les concrétions. Jusqu'à présent on n'a point trouvé de pétrifications dans les pierres de cette nature ; ainsi on ne peut point les regarder comme des restes du déluge.

§. 68.

IV. ORDRE OU DIVISION.

Pierres composées.

Saxa. Lapidés mixti. Petræ vulgares.

On appelle pierres composées , celles qui ne sont qu'un assemblage des différentes pierres dont nous avons jusqu'ici donné la description , dont presque toutes les roches & montagnes sont formées , & dont par la suite des tems & par toutes sortes d'accidens les pierres ordinaires qu'on trouve répandues dans les champs ont été détachées.

1. *Observ.* Les pierres dont nous parlons sont composées d'une quantité plus ou moins grande de matières différentes; cependant elles se réduisent pour l'ordinaire à trois espèces, le spath, le quartz & le mica.

2. *Observ.* L'usage reçu est de nommer en général les pierres composées, *Pierres de roche grises*; mais comme souvent le spath dur qui entre dans leur composition fait que leur couleur au lieu d'être grise paroît rouge; on a mieux aimé donner aux pierres composées solides & en masses, le nom de *roches entières*, & aux pierres détachées le nom de *pierres détachées*.

§. 69.

GENRE XXIII.

Roche simple. Granite.

Saxum simplex.

Elle n'est composée que de deux matières ou de deux espèces de pierres dont il y en a ordinairement une qui domine, tandis que l'autre ne lui est qu'associée; ce genre de pierre n'est donc pas extrêmement mélangé; les particules qui le composent sont de différentes grandeurs & couleurs.

ESPECE 155.

I. Roche simple calcaire & spathique.

Saxum simplex calcareo-spathosum.

§. 70.

ESPECE 156.

II. Roche simple spathique & quartzeuse.

Saxum simplex spathoso-quartzosum. Saxum simplex spathaceum.

C'est une espece de roche composée de spath, dans laquelle il se trouve aussi des grains de quartz.

Observ. On trouve de la pierre de cette espece en plusieurs endroits de la Suede. Voyez Tilas, *Hist. des Pierres.*

ESPECE 157.

III. Roche simple feuilletée mêlée de mica.

Saxum simplex fissili-micaceum.

Il en est parlé dans les *Ephemer. nat. curios. Vol. VI. pag. 136. 139.*

ESPECE 158.

IV. Roche simple sabloneuse mêlée de mica.

Saxum simplex cotaceo-micaceum. Saxum simplex cotaceum.

Elle est composée de pierres sabloneuses ou de grais, mêlées de paillettes luisantes de mica.

Observ. On la trouve en Suede près de Swulku en Dalecarlie; ce qui l'a fait nommer *roche Dalecarlienne.*

E S P E C E 159.

V. Roche simple quartzeuse mêlée de mica:

Saxum simplex quartzoso-micaceum. Saxum simplex quartzosum.

Elle est composée de quartz ou d'une espece de caillou dans lequel se trouvent répandues des paillettes de mica. Il y a :

1. La Roche simple quartzeuse dure.

Saxum simplex quartzosum durum.

Elle est dure & compacte, & il n'est pas facile de la réduire en grains.

2. La Roche simple quartzeuse tendre.

Saxum simplex quartzosum mollius.

Elle est moins compacte que la précédente & se met aisément en grains.

E S P E C E 160.

VI. Roche simple réfractaire & quartzeuse:

Saxum simplex apyro-quartzosum. Saxum simplex apyrum.

Elle est composée d'une pierre qui ré-

siste au feu , mêlée de sable ou de grains de quartz. Il y a :

1. La roche simple réfractaire feuilletée.

Saxum simplex apyrum micaceum fissile.

Elle est formée d'un assemblage de mica , joint à du sable & à des grains de quartz, & se divise par couches ou par feuillets droits.

2. La roche simple réfractaire non-feuilletée.

Saxum simplex apyrum , micaceum , non fissile.

Elle est composée de pierres réfractaires ou de paillettes de mica entremêlées de quartz, & ne se divise point par feuillets ; il s'en trouve de cette espece en plusieurs endroits de la Suede.

§. 71.

GENRE XXIV.

II. Roche grise. Roche mêlée.

Saxum mixtum. Petra mixta.

Les pierres de ce genre sont ordinairement unies ; il est très-aisé de s'appercevoir qu'elles sont composées de trois substances ; sçavoir , de spath , de quartz & de mica ; on peut même souvent avec la

main séparer les unes des autres les particules qui les composent. Ces pierres n'ont d'autre différence entr'elles que celle qu'y met la nature des parties qui y dominent.

Observ. Comme le spath qui se trouve dans les pierres de ce genre est pour l'ordinaire gris ou blanchâtre; c'est avec raison qu'on les nomme *roches grises* ou *pierres grises*.

§. 72.

E S P E C E 161.

I. Roche grise spathique.

Saxum mixtum inæqualiter spathosum. Saxum mixtum spathosum.

C'est une pierre de roche grise dans laquelle les parties spathiques grossières dominant & sont plus abondantes que les autres especes de pierres qui s'y trouvent mêlées, telles que le quartz & le mica.

E S P E C E 162.

II. Roche grise quartzeuse.

Saxum mixtum inæqualiter quartzosum. Saxum mixtum quartzosum.

On y trouve des grains de quartz qui

l'emportent pour la quantité sur les autres especes de pierres qui composent le mélange.

ESPECE 163.

III. Roche grise mêlée de mica.

Saxum mixtum inæqualiter micaceum. Saxum mixtum micaceum.

C'est une espece de pierre de roche grossière, dans la composition de laquelle le mica ordinaire & le mica jaune prédominent.

ESPECE 164.

IV. Roche grise mêlée également.

Saxum mixtum æqualiter spathoso-micaceum. Saxum mixtum anaticum.

C'est une espece de pierre de roche grise qui est ordinairement composée de parties égales de spath, de quartz & de mica, de maniere qu'on ne peut décider laquelle de ces trois substances l'emporte sur les autres.

Observ. Il n'y a aucun moyen de s'assurer exactement si l'une de ces especes de pierres l'emporte sur les autres dans le mélange de la pierre de roche dont il est ici parlé ; il n'y a que la seule vûe qui puisse en décider.

§. 73.

GENRE XXV.

III. Roche d'un gris foncé.

Saxum griseum.

Les parties qui entrent dans la composition des pierres de ce genre sont précisément les mêmes que celles qui constituent la pierre de roche grise grossière qui vient d'être décrite ; excepté que dans les pierres dont nous parlons actuellement, les parties sont liées d'une manière si subtile qu'on ne peut les séparer mécaniquement. C'est ce mélange délié qui donne une couleur foncée à cette pierre ; on y trouve d'ailleurs beaucoup de mica qui contribue à lui donner une couleur grise. (Cette pierre se nomme *Kneis* en Allemand.)

§. 74.

ESPECE 165.

I. Roche d'un gris foncé spathique.

Saxum griseum spathosum.

C'est une pierre de roche d'un gris foncé dans laquelle il est aisé de remarquer

les surfaces luisantes des grains de spath dont le nombre l'emporte sur les autres parties qui composent la pierre.

ESPECE 166.

II. Roche d'un gris foncé quartzeuse.

Saxum griseum quartzosum.

Elle contient une plus grande quantité de grains de quartz , que d'autres parties.

ESPECE 167.

III. Roche d'un gris foncé mêlée de mica.

Saxum griseum micaceum.

Elle est composée pour la plus grande partie de mica soit strié , soit d'une autre espece.

ESPECE 168.

IV. Roche d'un gris foncé mêlée également.

Saxum griseum æqualiter mixtum.

Elle paroît à la vûe composée de parties égales de spath , de quartz & de mica , très-étroitement liées les unes aux autres.

§. 75.

GENRE XXVI.

IV. Roche concrete.

Saxum petrosum. Saxum concretum.

Les pierres de roche de ce genre sont composées de matieres différentes , telle que la roche simple , la roche grise ou d'un gris foncé , & d'autres pierres qui sont comme collées ou cimentées les unes aux autres & qui paroissent s'être formées les unes dans les autres.

Observation. M. Tilas a prouvé dans son *Histoire des pierres* pag. 28. & 29. que les roches de ce genre doivent être mises dans le rang des pierres de toute antiquité.

§. 76.

ESPECE 169.

I. Roche en masse.

Saxum petrosum , lapidibus majoribus concretum.
Saxum petrosum frustulaceum.

On nomme ainsi les grandes masses de pierres grossières composées de toutes sortes de matieres qu'on trouve mêlées
 avec

avec du grais ou avec des pierres d'une autre nature.

Observ. Il y a des carrieres de pierres de cette espèce à Mossevola dans la Dalecarlie Orientale, on peut en voir la description dans le Mémoire de D. Tilas, *Hist. de l'Acad. Roy. de Suede*, année 1743.

Il en est aussi parlé dans l'Histoire des Pierres du même Auteur, p. 29 ; peut-être que le Mont-Carmel est du même genre, & que les melons pétrifiés qui s'y trouvent, ne sont que des cailloux dont la forme ressemble à celle de ces fruits.

ESPECE 170.

II. Roche composée de cailloux.

Saxum petrosum siliceo-corneum. Saxum petrosum siliceum.

Cette pierre est composée de cailloux & de petits morceaux de la roche de corne feuilletée, qui se trouvent entre des couches régulières de cette dernière espèce de pierre ; il y en a en plusieurs endroits de la Suede & de la Norwege.



ESPECE 171.

III. Roche mêlée de sable & de cailloux.

Saxum petrosum arenaceo-siliceum. Saxum petrosum arenaceum.

Cette pierre est un grais ordinaire, dans laquelle on remarque de petits cailloux qui sont comme cimentés les uns aux autres; il s'en trouve de cette espece en différents endroits de la Suede. Voyez *Tilas, Hist. des Pierres.*

ESPECE 172.

IV. Roche formée par un assemblage de différentes pierres.

Saxum petrosum diversis lapidibus concretum. Saxum concretum.

Il y en a deux especes; elles sont ou

1. Feuilletées.

Saxa concreta lamellosa.

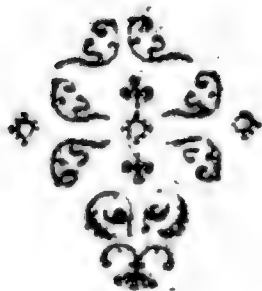
2. Ou irrégulieres.

Saxa concreta inordinata.

Observations sur les roches simples.

On n'a point encore pu jusqu'à présent donner une division convenable des roches simples. Il est nécessaire dans la description de chaque fossile, d'examiner

attentivement ce qu'il contient , de le comparer à la division qu'on en fait , & ensuite d'en marquer les différences ; cela est d'autant plus nécessaire que les Auteurs qui ont traité de la Minéralogie ne se sont gueres mis en peine d'examiner les roches ; quand on veut les décrire , il ne faut point tant s'arrêter aux propriétés des parties qui les composent , que nous avons suffisamment expliquées dans les trois divisions précédentes ; mais il faut faire attention à leur mélange , aux endroits où on les trouve & à leur tissu , c'est-à-dire qu'il est particulièrement important d'observer si ces fossiles sont ou feuilletés ou transparents , quadrangulaires ou rhomboïdes , &c. Des remarques faites dans ce goût conduiroient avec le tems à une connoissance plus exacte des roches , mettroient en état d'en donner des définitions plus claires , & pourroient même contribuer à faire découvrir les endroits où l'on feroit en état d'ouvrir des mines avec succès & de rencontrer des filons métalliques.



TROISIEME CLASSE. DES MINÉRAUX. DE MINERIS.

§. 77.

Les Minéraux, *Mineræ*, sont différentes especes de terres ou de pierres qui contiennent ou des sels, ou du soufre, ou des métaux. Tout minéral a les propriétés générales suivantes.

1. Il contient ou de la terre, ou de la pierre, ou du sel, ou du soufre, ou du métal, ou demi-métal, tantôt deux de ces choses, tantôt trois, quelquefois même toutes les quatre.

2. La terre ou pierre qui contient quelques-unes des substances qu'on vient de nommer est ordinairement plus pesante que celle qui n'en contient point.

3. Tout minéral est coloré, & sa couleur est différente de celle que la pierre ou terre a pour l'ordinaire.

4. Les minéraux, à l'exception d'un très-petit nombre, perdent de leur poids

lorsqu'ils ont été pendant quelque tems soit dans le feu , soit dans l'eau.

1. *Observ.* Il se trouve aussi des sels, du soufre, du métal, ou du demi-métal dans le regne aquatique & dans d'autres regnes de la nature; mais je n'ai point voulu généraliser ma définition & l'étendre au-delà des fossiles ou corps terrestres, parce que ces matieres sont les seules dont j'ai dessein de parler ici; je me suis donc arrêté aux seules propriétés qui ont rapport à ces corps.

2. *Observ.* La plupart de ceux qui ont écrit sur la Minéralogie n'appellent *Minéral* que ce qui contient des métaux; d'autres dans un sens plus étroit appellent *Minéral*, ce qui contient un métal pénétré par le soufre & l'arsenic, pour le distinguer du métal pur ou vierge: ces différentes opinions peuvent être fondées; quant à moi je me conformerai aux notions des Mineurs.

3. *Observ.* Quoique le sel, le soufre, le métal & le demi-métal se trouvent purs & vierges, ou sans être mêlés à de la terre ou à de la pierre; cependant comme ce n'est que dans le sein de la terre qu'on les rencontre, & qu'ils sont étroitement attachés à de la terre ou à de la pierre; il a fallu considérer les minéraux en général, comme étant mélangés avec de la terre ou de la pierre.



§. 78.

Les minéraux se distribuent en quatre Ordres ou Divisions.

I. ORDRE OU DIVISION.

Les Sels.

Salia.

Ce sont des minéraux qui ont la propriété de se dissoudre dans l'eau, d'entrer en fusion & de donner de la fumée dans le feu sans s'y enflammer, & qui, portés sur la langue, ont de la saveur, ou y excitent & laissent une sensation différente de celle qui est occasionnée par leur pesanteur.

§. 79.

GENRE XXVII.

I. Vitriol.

Vitriolum.

1. Ce sel a la figure d'un losange ou d'un quarré dont les angles sont aigus ou en rhomboïdes, comme on peut voir

dans la Frg. 13; c'est cette figure que le vitriol prend d'abord en se cristallisant; mais quand il a été dissout dans l'eau, si on le fait cristalliser de nouveau, il prend une figure dodécaèdre, tantôt plus tantôt moins régulière, telle qu'on la voit figure 14.

2. Le vitriol fond dans le feu avec bouillonnement & devient d'abord fluide comme de l'eau; ensuite il forme une matière sèche, dure, mais facile à réduire en poudre.

3. Ce sel exige 16 fois autant d'eau que son poids pour se mettre en dissolution.

4. Le vitriol produit sur la langue un goût stiptique & austère.

§. 80.

ESPECE 173.

I. Vitriol bleu. Vitriol de cuivre.

Vitriolum cupri cæruleum nativum. Vitriolum cupri. Vitriolum cypri. Vitriolum veneris.

La couleur en est bleuë; quand on en frotte un fer dur & bien poli après l'avoir mouillé auparavant, il y dépose une couleur rouge semblable à celle du cuivre. Le

gout en est austere & defagreable. Il y a :

1. Le vitriol bleu en cristaux.

Vitriolum cupri cristallifatum.

2. Le vitriol bleu en stalactite.

Vitriolum cupri stalacticum.

On en trouve dans les mines; il est fortement attaché à la pierre & aux parois de la mine , & ressemble aux glaçons qui pendent aux toits; sa figure tant intérieure qu'extérieure est irrégulière & indéterminée.

3. Les fleurs de vitriol.

Vitriolum cuprum germinans.

Il s'en forme en pleine campagne ainsi que dans le fond des mines; elles ressemblent assez à de l'herbe, ou à de la laine; leur épaisseur est tantôt plus tantôt moins grande.

Observ. Le vitriol de Chypre qui se débite chez les Apoticaire & Droguistes est artificiel; on le fait par la cémentation du cuivre avec du soufre ou des pyrites sulphureuses.

ESPECE 174.

II. Vitriol verd. Vitriol martial. Couperose.

*Vitriolum ferri viride nativum. Vitriolum ferri,
Vitriolum martis.*

La couleur de ce vitriol est verte ; la chaleur le décompose & le réduit en une poudre grise ; lorsqu'il a été dissout dans l'eau , il se dépose une matiere jaune au fond du vase ; & au bout d'un certain tems il donne une couleur jaune au verre dans lequel on en a fait la dissolution. Il y a :

1. Le vitriol martial en cristaux.

Vitriolum ferri cristallisatum.

2. Le Vitriol martial en stalactite.

Vitriolum ferri stalacticum.

3. Les fleurs de vitriol martial.

Vitriolum ferri germinans.

Observ. Ces différentes variétés du vitriol verd se trouvent de la même maniere que celles du vitriol bleu , & il n'y a à l'extérieur de différence que dans la couleur.



III. Vitriol blanc ou Vitriol de zinc.

Vitriolum zinci album nativum. Vitriolum zinci.

La couleur en est blanche; il se met aisément en fusion dans le feu. Il y a :

1. Le vitriol de zinc en cristaux.

Vitriolum zinci cristallifatum.

2. Le vitriol blanc en stalactite.

Vitriolum zinci stalacticum.

3. Les fleurs de vitriol blanc.

Vitriolum zinci germinans.

Observ. Le vitriol blanc qui vient de Goslar en Allemagne, outre le fer & le zinc paroît encore contenir du cuivre & du plomb. Une preuve que le vitriol blanc contient du fer, c'est que l'aiman agit sur la terre blanche vitriolique & en attire des particules, joint à ce que la mine de Zinc de Goslar est réellement ferrugineuse; il contient du cuivre, puisque si on vient à l'humecter & à le frotter contre le fer bien poli, il lui fait prendre une couleur de cuivre; ajoutez à cela que la poudre qui tombe au fond de l'eau, dans laquelle on a fait dissoudre du vitriol de Zinc, donne, avant que d'être édulcorée, une couleur bleue à l'esprit de sel ammoniac; le vitriol blanc étant produit par un métal qui contient du plomb, il est assez naturel qu'il en contienne aussi; d'où l'on peut conclure que le minéral qui se tire à Goslar, contient un mélange de tous ces différens métaux, c'est-à-dire du

zinc, du fer, du cuivre & du plomb; & c'est de ce même minéral qu'on tire le vitriol blanc.

E S P E C E 176.

IV. Vitriol mixte.

Vitriolum hermaphroditicum. Vitriolum mixtum.

C'est ainsi qu'on nomme le vitriol composé de plus d'une substance métallique & qui contient ou de cuivre & du fer à la fois, ou de zinc, du cuivre & du fer. Il y a :

1. Le vitriol mixte composé de cuivre & de fer.

Vitriolum mixtum cupreo-ferreum.

C'est celui qu'on trouve le plus communément dans les mines de cuivre sous la forme de stalactites ou de cristaux dont la couleur est d'un bleu tirant sur le verd.

Observ. Le vitriol d'Hongrie est de cette espèce; c'est celui que les Adeptes recherchent avec tant d'empressement.

2. Le vitriol mixte composé de cuivre, de fer & de zinc.

Vitriolum mixtum cupreo-ferreo-zincinum.

Sa couleur est mêlée de blanc & de verd, ou d'un verd clair; il contient à la fois du cuivre, du fer & du zinc; il se

montre sous la forme de stalactites ou de fleurs.

Observ. On n'a point encore pû s'assurer s'il y a du vitriol composé de cuivre & de zinc ; ce mélange ne feroit pourtant point tout-à-fait impossible ; mais je n'ai crû devoir rapporter ici que les variétés qui m'étoient connues.

E S P E C E 177.

V. Terre vitriolique.

Vitriolum terrâ mineralisatum. Terra vitriolica.

C'est ou une terre pure mêlée de vitriol, ou une pyrite décomposée & tombée en effervescence ; il est aisé de la reconnoître à son goût qui est stiptique comme celui de l'encre. On trouve,

1. La terre vitriolique rouge.

Terra vitriolica rubra.

2. La terre vitriolique jaunâtre.

Terra vitriolica flava.

Helving *in lithogr. Angerb.* parle d'une terre vitriolique couverte d'une écorce ou d'une enveloppe jaunâtre.

3. La terre vitriolique noirâtre.

Terra vitriolica nigra.

On la trouve dans les endroits où il y

a des eaux vitrioliques & des feuilles de plantes astringentes.

4. La terre vitriolique verte.

Terra vitriolica viridis.

5. La terre vitriolique bleue.

Terra vitriolica cærulea.

Observ. Les terres vitrioliques noires, jaunes & rouges, contiennent ordinairement du vitriol martial; celles qui sont bleues & vertes contiennent du vitriol cuivreux, mais rarement sans mélange.

ESPECE 178.

VI. Pierre vitriolique ou Pierre atramentaire.

Vitriolum lapide mineralisatum. Lapis atramentarius.

C'est une pierre de différentes couleurs, qui contient du vitriol, comme on peut s'en convaincre en la portant sur la langue pour la goûter; elle a la propriété de se décomposer. Il y a:

1. La pierre atramentaire rouge:

Lapis atramentarius ruber. Chalcitis.

2. La pierre atramentaire jaune.

Lapis atramentarius flavus. Misf.

Elle est tendre & pour l'ordinaire d'une

couleur changeante & variée; on en trouve d'un jaune de soufre, & d'un jaune orangé.

3. La pierre atramentaire noire.

Lapis atramentarius niger. Melanteria.

4. La pierre atramentaire grise.

Lapis atramentarius griseus. Sory.

Elle est ou d'un gris clair, ou d'un gris foncé; elle tombe aisément en efflorescence à l'air.

Observations sur les Vitriols.

1. *Observ.* Les espèces qu'on vient de décrire, sont proprement les minieres du vitriol; mais il y a encore des moyens d'obtenir accidentellement beaucoup de vitriol.

A. Du regne aquatique.

1. Eau vitriolique.

Aqua vitriolica.

On en trouvera & la description & les variétés dans *l'hydrologie classe IIe. Ire. division. §. 2. 3. IV. 2.*

B. du regne minéral.

2. Pyrite sulfureuse.

Pyrites sulphureus rudis.

3. Pyrites globuleuses.

Globuli pyritacei.

4. Marcassites ou Pyrites en cristaux.

Marcasitæ.

5. Pyrites brunes.

Pyrites fuscus.

Ces quatre especes de pyrites seront décrites en parlant du soufre.

6. Calamine vitriolique.

Lapis calaminaris vitriolicus.

7. Mines de Zinc.

Mineræ Zinci.

On en trouvera la description en parlant du zinc.

8. Mines de cuivre.

Mineræ cupri.

Elles seront décrites à l'article du cuivre.

2. *Observ.* Le vitriol est un sel métallique formé par un acide sulphureux ou vitriolique mêlé avec de l'eau qui, après avoir dissout quelque métal, s'est cristallisée sous la forme d'un sel. La nature produit donc autant de différentes especes de vitriols qu'il y a de métaux solubles par un acide sulphureux, tels sont le cuivre, le fer & le zinc; l'acide du soufre ne se trouve pas seulement dans les pyrites, mais encore à la surface

& dans le sein de la terre, dans le regne aquatique ; dans les regnes minéral & végétal, ainsi que dans la bruyere, dans les chênes, dans les différentes especes de mousse, dans tous les fruits qui ne sont point mûrs, & sur tout dans les écorces vertes, &c. il est aussi répandu dans l'air, & par conséquent on doit encore le trouver dans le regne animal ; d'où il faut conclure que, quoiqu'on puisse regarder la pyrite comme la seule matrice ou miniere du vitriol, cela n'empêche point que l'acide du soufre n'existe même dans les endroits où il n'y a point de pyrites, & que par tout où il se trouve de l'acide du soufre mêlé à de l'eau, & en même-tems un métal qui y soit soluble, il y ait aussi du vitriol. Les dissolutions qui se font dans l'eau forte & dans l'acide du soufre, prouvent que les trois métaux dont on vient de parler, sont ceux qui ont le plus d'affinité avec l'acide vitriolique ou sulphureux : Voici l'ordre des dissolutions. Elles commencent par la marne, le zinc, ensuite le fer, & enfin le cuivre ; c'est par cette raison que la solution du cuivre se précipite par le fer, & la solution du fer par le zinc.

§. 81.

GENRE XXVIII.

Alun.

Alumen.

1. L'Alun est un sel, auquel la cristallisation donne une figure octaédre, telle qu'on peut la voir fig. 15.

2. Il fond au feu & y bouillonne ; il y donne ensuite de l'écume & se gonfle
consi-

considérablement, sans devenir plus fluide.

3. Il exige pour sa solution quatorze fois son poids d'eau.

4. La saveur en est fort astringente.

§. 82.

ESPECE 179.

I. Alun vierge.

Alumen nativum.

C'est un véritable alun, mais qui n'est ni si transparent ni si pur que l'alun artificiel; il est ordinairement mêlé de matieres étrangères. Il ya:

1. L'alun vierge solide.

Alumen nativum solidum.

Il est d'une figure irrégulière & indéterminée.

2. L'alun vierge cristallisé.

Alumen nativum cristallisatum.

Il ne s'en trouve que très-rarement.

3. L'alun de plume.

Alumen nativum plumosum.

Il prend une figure semblable à de la laine.

Observ. On peut distinguer aisément au goût l'alun de plume dont il est ici question & qu'on trouve dans l'Isle de Malthe & dans la Laponie Suedoise, du gypse strié dont on a parlé au §. 38. N^o. 6. 2. & du faux asbeste décrit au §. 67. N^o. 3. qui se débite chez les Apoticaire sous le nom d'alun de plume.

4. L'alun farineux.

Alumen nativum farinaceum.

C'est une efflorescence d'alun qui se forme autour de la pierre.

ESPECE 180.

II. Terre alumineuse.

Alumen terrâ & bitumine mineralisatum.

Terra aluminaris.

C'est une terre bitumineuse d'un goût astringent, qui s'enflamme dans le feu & y donne souvent une vapeur ou fumée sulfureuse. Il y a:

1. La terre alumineuse noire.

Terra aluminaris nigra.

On en trouve en Allemagne près de Freyenwald.

2. La terre alumineuse brune.

Terra aluminaris fusca.

Il s'en trouve près de Torgau en Saxe.

3. La terre alumineuse blanche.

Terra aluminaris alba. Terra melia COSALPIN.

On la trouve dans l'isle de Melo , dans l'Archipel.

E S P E C E 181.

III. Ardoise alumineuse.

*Alumen lapide fissili mineralisatum.
Fissilis aluminaris.*

C'est une espece d'ardoise de différentes couleurs , toujours grasse ; elle se décompose & se détruit à l'air & s'y enflamme quelquefois ; ou du moins s'échauffe considérablement , lorsqu'après avoir été entassée, elle est restée quelque tems exposée à l'air ; elle est ordinairement si chargée d'alun que si on en porte sur la langue on en reconnoît le goût ; si on la met à part, elle devient d'elle-même grise à l'extérieur au bout de très-peu de tems. Il y a :

1. L'ardoise alumineuse grise.

Fissilis aluminaris cinereus.

Comme cette ardoise est d'une couleur claire , il y a des gens qui s'imaginent que c'est elle qui fournit l'alun si transpa-

Tij

rent qu'on nomme *Alun de roche* ; tout alun qui est tiré d'une pierre dure doit avoir ce nom.

2. L'ardoise alumineuse brune.

Fissilis aluminaris rufescens.

3. L'ardoise alumineuse noirâtre.

Fissilis aluminaris nigricans.

ESPECE 182.

IV. Pierre calcaire alumineuse.

Alumen lapide calcareo mineralisatum.

Calcareus aluminaris.

C'est une pierre calcaire rougeâtre qui, après avoir essuyé pendant 12 ou 14 jours une forte calcination, se décompose si on l'expose à l'air ou si l'on vient à l'humecter, comme il arrive à toute autre pierre calcaire.

Observ. C'est d'une pierre à chaux de cette espèce qu'on tire l'alun rouge appelé *alumen Romanum*, alun Romain.

Observations sur l'Alun.

1. *Observ.* Outre les mines d'alun dont nous venons de parler, on trouve encore beaucoup d'alun :

A. Dans le regne aquatique.

1. Eau alumineuse.

Aqua aluminaris.

On en trouvera la description dans
l'Hydrologie. II. clas. premiere division. §. 23.
N. 3.

B. Dans le regne minéral.

2. Charbon de terre alumineux.

Lithantrax aluminaris.

Il y en a de cette espece près de Com-
modau en Bohême & dans d'autres en-
droits ; il en sera parlé en traitant du bi-
tume.

3. Pyrite sulfureuse.

Pyrites sulphureus rudis.

On en donnera la description en parlant
du soufre. La pyrite qui se trouve en Sué-
de dans la mine de soufre de Dylta est de
cette nature ; on commençoit autrefois par
en tirer d'abord le soufre par la distillation,
& du résidu qu'on laissoit quelque tems
exposé à l'air, on obtenoit du vitriol ; enfin
de ce qui restoit encore, on tiroit au bout
d'un certain tems de l'alun par la lixivia-
tion. Mais aujourd'hui, après qu'on en a ti-
ré le vitriol par la lixiviation, on se sert du

résidu pour faire la couleur rouge qu'on nomme communément *crayon rouge*.

4. Calamine alumineuse.

Lapis calaminaris aluminaris.

Il y en a en Allemagne près de Tschern. J'en donnerai la description, quand je traiterai des mines de zinc.

5. Bois pétrifié minéralisé par le bitume.

Petrificatum vegetabile bitumine mineralisatum.

Il y en a en Bohême ; j'en donnerai la description lorsque je traiterai des pétrifications.

2. *Observ.* L'alun donne précisément le même acide que celui qu'on tire du vitriol & du soufre, de sorte que l'acide de l'alun n'est autre chose qu'un acide sulphureux ; cet acide uni à une terre métallique forme le vitriol. *Voyez* §. 78. *Observ.* 2. mais dans le cas dont il est ici question, cet acide est uni à une terre qui ressemble beaucoup à la marne. *Voyez* 1. *Classe* 2. *division* §. 14. c'est la même terre ou du moins elle est fort analogue à celle qui se trouve dans l'ardoise. *Voyez* II. *Classe* 2. *division*. §. 43. *Obs.* 1.

3. *Observ.* Comme l'acide du soufre ne se trouve point dans la pyrite, quand on en a fait la lixiviation, ni dans la pierre calcaire rouge de Rome, ni dans la pierre calaminaire, à moins qu'on n'ait laissé ces matières quelque tems exposées aux injures de l'air ; l'on pourroit demander si cet acide sulphureux est venu de l'air, ou si par la suite il a été formé dans le feu avec la terre alumineuse au moyen de l'air, ou enfin s'il étoit tout formé, mais dans l'impuissance de se mani-

feffer, avant que d'avoir été mis en dissolution par l'humidité de l'air ? Tous ces différens sentimens ont leurs partisans ; mais il seroit fort long d'exposer ici les raisons sur lesquelles on s'appuye de part & d'autre, & la question n'en seroit pas plus décidée.

§. 83.

GENRE XXVIII.

III. Nitre ou Salpêtre.

Nitrum.

1. Le nitre prend toujours , en se cristallisant , la figure d'un prisme à six côtés avec une petite pointe aigue qui forme avec un des côtés extérieurs du prisme un angle obtus, comme on peut voir figure 16.

2. Le nitre détonne dans le feu ; il entre ensuite en fusion & devient fluide comme de l'eau ; lorsqu'il est mêlé avec du borax ou des matières calcinées, il fait effervescence dans le feu ; mais il y fait détonnation avec les matières inflammables ou qui contiennent la moindre portion de phlogistique.

3. Il exige pour sa dissolution $6\frac{1}{3}$ de fois autant d'eau que son poids.

4. Il produit sur la langue un sentiment de fraîcheur & une saveur amère.

ESPECE 183.

I. Terre nitreuse.

Nitrum terrâ mineralisatum. Terra nitrosa.

C'est la terre qui est propre à produire du nitre ou qui l'a déjà produit & qui est absolument nécessaire pour en obtenir; elle doit par conséquent être visqueuse & alcaline. On reconnoît la terre qui contient du nitre à son goût salin & à sa détonnation dans le feu. On a :

1. La terre nitreuse en poussière.

Terra nitrosa humacea.

2. La terre nitreuse animale.

Terra nitrosa cæmeterii.

3. La terre nitreuse calcaire.

Terra nitrosa calcarea.

Observations sur le Nitre.

Observ. La terre nitreuse est la seule matrice connue qui produise du nitre; on trouve cependant du nitre ou du moins un sel qui lui ressemble.

A. Dans le regne minéral.

1. Pierre nitreuse qui se décompose à l'air.

Saxum in aëre deliquesceus nitrosum.

Il y a en Finlande une espece de roche grise qu'on y appelle *Rapakivi*. Cette pierre, suivant la description qu'on en donne, est une roche dans la composition de laquelle le spath domine & qui peu à peu se décompose à l'air. Suivant les expériences que M. Berger a bien voulu me communiquer, cette pierre donne, après qu'on en a fait la lixiviation & par la cristallisation, deux especes de sels, d'abord un sel hexagone à longues stries qui s'allume au feu & y produit une flamme claire; il n'y a pas lieu de douter que ce ne soit du nître; ensuite un sel cubique qui tombe plus près du fond du vase & qui décrépité dans le feu; c'est du sel marin ou du sel gemme; je n'ai cependant point crû devoir mettre cette pierre nîtreuse au rang des minières de nître, avant que d'avoir fait d'autres expériences; elle a la propriété de se décomposer d'elle-même, mais il s'agit de s'assurer de ce qu'elle contient & de se mettre en état d'en déterminer par la suite les especes & les différentes variétés avec plus de certitude.

B. Dans le regne végétal.

2. Nitre tiré des plantes.

*Nitrum impurum plantarum. Sal essentielle subnitrosum
amarum.*

Ce sel a un goût amer; c'est de tous les fels celui qui a le plus de ressemblance avec le nître, mais il contient quelque chose d'huileux & de volatil; il fait le même bruit que le nître en fusant sur les charbons ardents; on le trouve dans les plantes amères, telles que le creffon de fontaine, la fumeterre &c.

2. *Observ.* La terre & la pierre ne contribuent en rien par elles-mêmes à la formation du nître, mais elles le contiennent & lui servent de matrice de la même façon que la pierre contient le minéral.

3. *Observ.* Le nître ne se trouve jamais en terre, qu'à environ 1 pied $\frac{1}{2}$ ou deux pieds de profondeur; on ne le rencontre ni dans l'eau ni dans l'air; cependant il ne s'en trouve jamais dans les endroits où il n'y a point d'air; d'où il faut conclure que l'air est d'une nécessité indispensable à la formation du nître.

4. *Observ.* Le nître naturel contient 1°. un acide, 2°. une substance inflammable ou du phlogistique, 3°. un peu d'eau, 4°. un peu de terre. 5°. un sel alcali volatil ou urineux. Le nître artificiel ou purifié contient 1°. de l'acide, 2°. du phlogistique, 3°. de l'eau, 4°. un sel alcali; on voit par là que ce sel a perdu dans la purification sa terre subtile & son sel alcali volatil. Le nître étoit entièrement inconnu des anciens; peut-être n'a-t-il pas été beaucoup recherché

avant l'invention de la poudre à canon qui ne s'est faite que dans le XIII siècle.

5. *Observ.* On demandera peut-être qu'elle est l'origine de l'acide contenu dans le nître? Cet acide est de la même nature & du même genre que l'acide du soufre, dont on a parlé ci-devant; de-là vient que quand on distille de l'esprit de nître ou ce qu'on appelle l'eau forte, avec de l'huile de Térébentine, il se produit du soufre; ce qui n'arriveroit point, si l'acide nîtreux n'avoit pas la même origine que l'acide sulfuré; mais ce qui met de la différence entre ces deux acides, c'est que l'acide nîtreux est lié avec du phlogistique qui, suivant l'opinion de Homberg, vient du regne végétal; d'un autre côté le Dr. Kuhnst in *Ephem. nat. cur. Vol. VI. pag. 464.* a donné la maniere de séparer ce phlogistique d'avec l'acide nîtreux, & par son expérience, l'esprit de nître se change en un esprit de sel marin; d'où il conclut que l'acide du sel marin est devenu acide nîtreux & que, quand le phlogistique en est séparé, l'acide nîtreux retourne à sa première origine, c'est-à-dire, redevient un esprit de sel marin, tel qu'il étoit d'abord; mais on ne peut rien assurer de positif sur cette matiere.

§ 85.

GENRE XXX.

IV. Sel commun ou Sel marin.

Muria. Sal commune. Sal AGRICOLÆ.

1. Le sel marin se cristallise sous une forme cubique hexagone qu'on peut voir fig. 17.

2. Il decrépite & pétille fortement dans

le feu dont il soutient un degré violent avant que d'entrer en fusion.

3. Il exige $3 \frac{1}{4}$ de fois autant d'eau que son poids, avant que de se mettre en dissolution.

4. Le goût en est si connu qu'il ne demande point de description.

§. 86.

E S P E C E 184.

I. Sel gemme ou sel fossile.

Muria fossilis pura. Sal gemmæ.

Il est très-pur, ordinairement demi-transparent, reste long-tems dans l'eau avant que de s'y dissoudre, est fort dur, décrépite & pétille dans le feu, se trouve en cristaux plus ou moins grands, ne se précipite ni par l'acali fixe ni par l'acali volatil; & ni l'un ni l'autre de ces sels ne rend sa dissolution épaisse ou blanchâtre. Il y a :

1. Le sel gemme solide.

Sal gemmæ solidum.

Il est de différentes couleurs; il y en a de blanc, de gris, de rouge, de bleu, ou de plusieurs autres couleurs, suivant la

teinture qu'il a reçue par une vapeur minérale. Le sel gemme blanc & gris se trouve en Pologne , en Hongrie & en Transilvanie ; il y en a à Cordone en Catalogne du rouge , du bleu & de différentes couleurs.

2. Le sel gemme en efflorescence.

Sal gemmæ superficiæ. Sal gemmæ efflorescens. Flos salis:

Il s'attache sous la forme d'une gélée blanche aux parois & au fond des galeries des mines ; il y en a même quelquefois à la surface de la terre.

E S P E C E 185.

II. Terre de sel gemme.

Muria fossilis terrâ mineralisata. Sal fossile.

C'est une terre remplie de parties salines ; elle est molle & peu compacte ; on la reconnoît au goût ; on en tire le sel par la décoction & par la lixiviation.

E S P E C E 186.

III. Pierre mêlée de sel gemme.

Muria fossilis lapide mineralisata. Sal cædium.

Elle est de différentes couleurs ; cette pierre est dure ; elle ne se met en dissolu-

tion dans l'eau qu'avec beaucoup de peine & de tems, encore ne s'y dissout-elle qu'en partie; c'est pourquoi le sel ne peut en être tiré que par le secours du feu & au moyen d'une forte cuisson.

1. *Observ.* Le sel qui se tire du sein de la terre, s'appelle proprement *Sel fossile*, parce qu'il est mêlé à de la terre; celui de Pologne est pour la plupart de cette espèce; celui qui se tire des mines & qui est mêlé à de la pierre, se nomme *Sal cædum* ou *Sal montanum*; tel est celui de Saltzbourg: il y en a beaucoup en Russie & en Hongrie.

2. *Observ.* Lorsque les pierres mêlées de sel gemme, ont été quelque-tems exposées à l'air; elles augmentent de poids, & cela d'une manière si sensible qu'un morceau de ces pierres, qu'un Ouvrier pouvoit aisément porter dans le fond de la mine, ne peut plus être remué de sa place par le même homme. Il y a apparence que cette pierre attire quelque chose de l'air.

ESPECE 187.

IV. Sel marin.

Muria marina. Sel marinum.

Il entre aisément en solution dans l'eau & s'humecte très-promptement lorsque le tems est humide; quand il est dissout dans l'eau, il se précipite par l'acali fixe & par l'acali volatil qui donnent une couleur blanche à la solution. Il participe beaucoup de la nature du nitre. On a:

1. Le sel marin qui se trouve sur le bord de la mer.

Sal marinum extremis littoribus adhærens. Halosachne

PLINII. *Parætonium. Spuma maris. Sal
marinum sponte natum.*

C'est le sel qui s'attache aux pierres ou rochers ; il est formé par l'écume de la mer desséchée , ou il se fait en pleine campagne ou près de la mer dans des fosses où l'eau a été mise en évaporation.

Observ. Il paroît que le sel formé par l'écume de mer séchée est ce que les anciens nommoient *Halosachne*, c'est-à-dire *sel d'écume*, & que celui qui reste après l'évaporation de l'eau de mer est ce qu'ils appelloient *Parætonium*, quoiqu'il n'y ait aucune différence réelle entre ces deux sels.

2. Le sel marin qui se trouve au fond de quelques lacs.

Sal marinum in fundis lacuum concretum.

Il se trouve tout formé au fond de quelques lacs.

3. Le sel marin tiré par la cuisson.

Sal marinum aquâ marinâ extractum. Sal commune.

C'est celui qu'on obtient par l'évaporation de l'eau de la mer ; on peut le faire de trois manières différentes ; 1^o par la chaleur du Soleil , c'est ce qui se pratique dans les pays méridionaux ; 2^o par le

moyen du feu ; 3°. par le froid , comme on le fait dans les pays froids du Nord.

1. *Observ.* Le sel qui reste après la première évaporation de l'eau de mer , est gris & grossier ; celui de France est de cette espèce ; celui de Portugal & de Crete est plus blanc & en plus grands cubes. Tous ces sels se nomment *Sels bruts*. Si on vient à dissoudre ce sel dans l'eau , que l'on y mêle du sang de bœuf pour en faire la despumation , & qu'on le mette ensuite à cristalliser de nouveau , on l'appelle *Sel raffiné*.

2. *Observ.* On peut voir dans l'*Hydrologie* , *Classe II. Ordre I. §. 23. N°. 4.* la description de l'eau de mer & de l'eau saline. Je n'ai cependant pu me dispenser de mettre les sels marins bruts au rang des fossiles , quoiqu'ils semblent dépendre du regne aquatique ; tant à cause des deux variétés qui s'y trouvent , c'est-à-dire du sel d'écume & du sel de cuisson qui ne sont point mêlés à l'eau , que parce que nous ne considérons point ici l'eau salée , mais le sel lui-même ; il faut appliquer la même observation à l'espèce de sel qui va suivre.

ESPECÈ 188.

V. Le sel de fontaine.

Muria fontana. Sal fontanum.

C'est le sel qui se tire des fontaines & qu'on obtient de l'eau de source en la faisant évaporer : C'est la plus pure & en même tems la plus foible espèce de sel marin ; ce sel n'est mêlé que de fort peu de matières étrangères , se dissout très-facilement dans

dans l'eau & ne se décrépite pas considérablement dans le feu ; sa dissolution se précipite par l'alcali fixe & volatil. Il y a :

1. Le sel de fontaine à grands cubes.

Sal fontanum majoribus cubis.

Il est plus fort , & les grains en sont plus grossiers & plus grands. On en trouve près de Lunébourg & de Harzbourg en Allemagne.

2. Le sel de fontaine à petites cubes.

Sal fontanum minoribus cubis.

Il est moins fort que le précédent , & les grains de sel qui le composent sont petits : il y en a une grande quantité près de Halle en Saxe.

Observ. On peut consulter sur les sources dont les eaux sont chargées de sel marin *L'Hydrologie , Classe II. Ordre I. §. 23. N°. IV. 2.*

Observations sur le sel marin.

1. *Observ.* Outre les différentes especes de sel marin que nous venons de décrire , on en trouve encore.

A. Dans le regne aquatique.

1. Eau chargée de sel marin.

Aqua muriatica.

On en trouvera la description dans l'*Hydrologie* §. 23. *N. IV.* §. 25. *N. 2.* &c.

B. Dans le regne minéral.

2. Pierre mêlée de sel marin.

Saxum in aëre deliquesceus muriaticum.

(Voyez le §. 82. *Observation 1. A.*)

2. *Observ.* Il n'y a aucune pierre ou terre connue qui ait la propriété phosphorique, dont on ne puisse tirer du sel marin; il y a plusieurs autres pierres ou terres qui en contiennent, mais on ne pourroit en donner un détail sans s'exposer à la confusion; c'est pour cette raison que je me suis arrêté à l'indication qui précède.

C. Dans le regne végétal.

3. Sel marin tiré des plantes.

Muria plantarum. Sal essentielle muriaticum.

Il se trouve dans quelques végétaux, dans le *Paleopsis* & dans plusieurs autres: l'on en rencontre dans le sel alcali tiré de quelques plantes, sur tout dans la soude qui se fait avec la plante nommée *Kali*. Voyez *Ephem. nat. curios. Vol. V. pag. 353. &c.*

D. Dans le regne animal.

4. Sel marin tiré des animaux.

Muria animalis. Sal commune animalis.

Il y en a non-seulement dans l'urine, mais encore dans d'autres parties du corps des animaux, même dans les os les plus durs. *Ephem. nat. curios. vol. V. pag. 352.* Il se rencontre même dans les animaux qui ne mangent jamais de sel, comme dans le sang de bœuf, dans l'urine de cheval &c. *Pott. de sale comm. pag. 2.*

2: *Observ.* Le sel commun est composé de deux principes 1°. d'un acide très fort, 2°. d'un alcali; le sel acide ne peut qu'être unique dans son espèce & être entièrement le même; ainsi l'acide qui se trouve dans le sel commun, le vitriol & le nître est de la même nature; d'où il paroît que l'acide du sel marin tire son origine de l'acide vitriolique ou de l'acide universel; pour s'en convaincre, il n'y a qu'à faire attention qu'on produit du sel marin & qu'on en trouve dans la solution du tartre vitriolé qui ne peut se cristalliser & qui n'est composé que de sel marin & de l'acide vitriolique; on peut encore s'en assurer parce qu'avec l'esprit de sel marin on peut produire une matière sulphureuse, inflammable, & même un vitriol. C'est donc être dans l'erreur que de croire que l'acide du sel marin soit le premier & l'universel. Si on demande comment il arrive que l'acide du sel marin, quoique provenant de l'acide vitriolique, ait des propriétés qui diffèrent des siennes? On peut répondre à cette question que la différence qui se trouve entre l'acide du sel marin & l'acide vitriolique, consiste en ce que le premier se trouve lié à une terre mercurielle ou arsénical fluide; d'où il arrive que, quoique les acides soient presque de la même nature, ils ne laissent pas de former des sels acides qui diffèrent par leurs combinaisons avec d'autres matières: ainsi les différences qui se trouvent entre les acides,

sont 1^o. que l'acide vitriolique est lié avec une substance bitumineuse ou une terre vitrifiable ; 2^o. que l'acide nitreux est uni à une terre végétale ou inflammable ; 3^o. que l'acide du sel marin est uni à une terre métallique, mercurielle & fluide. Quant à la partie alcaline qui est dans le sel marin, il n'est pas besoin de longues démonstrations pour prouver que son origine est réellement alcaline, la distillation le faisant assez connoître ; mais on pourroit former là-dessus une autre question, & demander comment cette substance alcaline devient fusible au feu ? On répond à cela qu'il n'est pas bien décidé que ce ne soit qu'une simple terre, comme la question le suppose. Suivant l'opinion de quelques Auteurs, c'est un alcali naturel, & par conséquent un sel. Voyez le §. 86. N^o. II. Obs. 3. mais si quelqu'un prétendoit que c'est une terre, on pourroit ajouter que c'est l'esprit de sel qui la rend fusible ; ce qu'on prouveroit clairement par la lune & le plomb corné, & par plusieurs autres exemples.

3. *Observ.* Ceux qui pensent que le sel marin est susceptible de corruption, ne sont pas tant dans l'erreur que le vulgaire se l'imagine. Lorsqu'on fait dissoudre du sel dans l'urine, si on laisse fermenter ou putréfier ce mélange, & qu'on sépare le sel marin de la matière putréfiée, on remarquera aisément combien le sel marin a été altéré par l'urine. L'esprit d'urine récente (*spiritus urinæ recentis urinosus*) prouve que l'esprit de sel se corrompt ou commence à souffrir une altération dans le corps humain. Une autre preuve pour s'en convaincre, c'est que le sel contenu dans l'urine y est toujours en une quantité moindre que celles que nous prenons dans nos aliments.

4. *Observ.* Pour le *sal indum* ou sel pyramidal, il n'est point douteux, suivant la description que l'on en donne, que ce ne soit du sucre ; en effet, on lui attribue un goût semblable à celui du miel, & on dit qu'il ressemble au sel marin ; cette ressemblance ne prouve pas qu'il en soit, & s'il est doux il ne peut être appelé sel.

§. 55.

GENRE XXXI.

V. Sel alcali.

Sal alkali. Alkali. Nitrum veterum
BAURACH.

1. Le sel alcali, ne se cristallise point aisément, mais forme une masse qui paroît spongieuse, ou prend la forme & la consistance d'une poudre.

2. Une partie de ce sel entre en fusion au feu & y demeure fixe, c'est ce qu'on appelle *Alkali fixe* ou *Sel lixiviel*; une partie est volatile, donne de la fumée & de l'odeur, & on la nomme *Sel urineux* ou *Sel alcali volatil*.

3. Il exige pour se mettre en solution deux, trois fois même plus d'eau que son poids.

4. Il fait effervescence avec tous les acides & teint en verd le sirop de violette.

5. Le goût en est ou caustique & brûlant, ou l'odeur en est fétide.

ESPECE 189.

I. Natron ou sel alcali terreux.

*Alkali orientale impurum terrestre. Natron.
Nitrum veterum,*

C'est un sel terrestre impur & mêlé pour l'ordinaire avec du sel marin, quelquefois avec du sel alcali volatil, de manière cependant que c'est toujours l'alcali qui y domine. Il entre en effervescence avec tous les acides ; on s'en sert pour faire du savon & du verre.

1. *Observ.* Il se trouve du sel alcali de cette espèce, mêlé à de la terre, en Egypte, en Syrie, à Thessalonique, dans la Babilonie, & aux environs de Smirne.

2. *Observ.* On a cherché très-long-tems à découvrir ce que les Anciens ont entendu par le mot de *nitrum*, & par celui de *natron* ; enfin par les descriptions des voyageurs qui ont parcouru les Pays Orientaux, & par les expériences chymiques, on a découvert que ce n'étoit autre chose qu'un sel alcali impur & mêlé. Voyez Carol. Clusius de Exot. L. II. Bellonii *Observ.* Cap. 2. Voyage du Levant de Tournefort, L. II. p. 780. Pomet, *Dict. des Drogues*, p. III. Chap. 35. p. 767. Hiærne *Parasceve*, p. 71. &c. *Idem tentam, chem.* IV. Hoffmanni *opuscul. ph. med.* p. 152. &c. & pag. 277. Neumannii *prælect. chem.* pag. 1615. Geoffroy. *mat. med.* Tom. I. pag. 112. Pott. de Borace, p. 59. &c. Crameri *ars deçim. ed. recent.* pag. 23.

ESPECE 190.

II. Sel alcali de fontaine.

Alkali in acidulis, vel thermis hospitans.
Alkali acidulare.

Il se trouve dans la plupart des eaux thermales ou minérales en plus ou moindre quantité ; il est assez pur, fait effervescence avec les acides, teint en verd le sirop de violette ; & lorsqu'il est uni avec l'acide vitriolique, il devient un sel neutre très-fusible.

1. *Observ.* On a donné à ce sel le nom de *sel alcali de fontaine*, parce que jusqu'à présent on n'en a trouvé nulle part, que dans les fontaines ou sources d'eaux minérales.

2. *Observ.* De ce que les eaux minérales font effervescence avec les acides & donnent une couleur verte au sirop de violette, il ne faut point toujours en conclure qu'elles contiennent du sel alcali ; en effet, les eaux calcaires produisent le même phénomène ; mais les eaux minérales qui, après l'évaporation donnent un sel qui saturé par l'acide vitriolique devient un sel neutre ou sel de glauber aisé à fondre, & qui mis en fusion ensuite avec une substance inflammable fait de l'*hepar sulphuris* ; ces eaux, dis-je, contiennent réellement un sel alcali.

3. *Observ.* C'est au tems & à l'expérience à décider si le sel alcali dont il est ici question existe par lui-même, ou s'il tire son origine de l'alcali du sel marin, comme cela paroît assez vraisemblable ; en effet le sel alcali fossile, uni avec l'acide vitriolique, produit les mêmes effets que l'alcali du sel marin ; car

par cette combinaison il se fait un sel neutre très-fusible.

4. *Observ.* Comme il est impossible de trouver un sel sans acide, puisqu'alors ce ne seroit point un sel, mais une terre, il paroît évidemment qu'il faut aussi qu'il y ait un acide dans le sel alcali de fontaine, sçavoir un acide vitriolique, quoiqu'il ne faille qu'une très-petite portion d'acide pour former un sel alcali. Une plus grande quantité d'acide feroit que le sel ne seroit ni acide ni alcali, mais deviendroit un sel neutre.

ESPECE 191.

Sel mural. Aphronatron.

Alkali compactum cristallisable, corporibus superficialiter adhærens. Aphronatron, Aphronitrum veterum.

Ce sel se forme sur les murs de toutes les maisons; il est d'une figure irrégulière & indéterminée & en morceaux compacts plus ou moins grands; il est souvent mêlé de matières étrangères & sur tout de chaux, c'est aussi pour cette raison qu'il se gonfle lorsqu'on le fait cuire; il fait du bruit dans le feu, mais sans détonnation, & se cristallise sous une forme quadrangulaire aigue & oblongue ou de parallélépipèdes. Il y

2 :

1. Le sel mural de chaux.

Aphronatron murarium;

2. Le sel mural de plâtre.

Aphronatron gypseum.

Observ. La plupart des Auteurs ont regardé ce sel comme du nître, & c'est ce qui lui a fait donner le nom d'*Aphronitrum*; il y en a qui l'ont regardé comme un sel neutre; mais les expériences suivantes prouvent que c'est un sel alcali; 1°. il demeure long-tems au feu avant que d'entrer en fusion; 2°. il fait effervescence avec les acides, sans que rien se précipite; 3°. l'huile de tartre par défaillance ne trouble point sa solution, & n'y produit aucun changement, non plus que l'alcali volatil ou esprit urineux; 4°. il donne au syrop de violettes une couleur d'un verd pâle; 5°. cette solution ne produit aucun changement dans la teinture de Tournesol. 6°. Elle n'en produit point non plus dans la solution de mercure sublimé; 7°. ni dans celle du vitriol de cuivre; d'où il paroît clairement que ce sel mural est un alcali, quoiqu'il n'ait ni la pureté ni la force de l'alcali végétal.

E S P E C E. 192.

IV. Halinatron.

Alkali non cristallisabile, superficialiter corporibus striatim adhærens. Halinatron. Halinatrum VETERUM.

C'est un sel alcali qui se trouve sur tout en dedans des vieilles voûtes par rayons ou par bandes; il contient ordinairement un peu d'alcali volatil, c'est pour cela qu'il fume beaucoup lorsqu'on le fait bouillir dans de l'eau, & qu'il se dissipe même entièrement en vapeur; il ne se cristallise point. On a;

1. L'halination des vieux bâtimens.

Halination rudorum.

2. L'halination terrestre.

Halination terreſtre.

1. *Obſerv.* La preuve que ce ſel eſt un alcali, ſe tire des expériences ſuivantes; 1°. Il a un gout lixiviel; 2°. il fait une effervescence conſidérable avec les acides, ſans qu'il ſe faſſe de précipitation; 3°. l'huile de tartre par défaillance n'y apporte point de changement; 4°. la ſolution teint le ſyrop de violette entièrement en verd; 5°. elle ſe coagule ſur le champ par la liqueur dont on ſe ſert pour eſſayer ſi le vin eſt mêlé de litharge, (*cum liquore vini probatorio*); elle devient d'une couleur jaune de citron, & le précipité prend la même couleur; 6°. la ſolution du mercure ſublimé eſt précipitée ſur le champ en une couleur jaune, ou d'un rouge jaunâtre, comme celle du minium: ſi on met ce ſel alcali en diſtillation, on en obtient une liqueur qui 1°. ſe précipite par l'huile de tartre par défaillance d'une couleur blanche; 2°. que la liqueur à éprouver le vin précipite en jaune. 3°. qui donne une couleur rouge à la teinture de tournesol; 4°. qui ne ſouffre aucun changement par l'addition de l'alcali volatil; d'où l'on voit clairement que l'alcali de l'halination varie beaucoup & qu'il contient un alcali volatil très-fort, ainſi que le prouve ſon analyſe chymique.

2. *Obſerv.* Si on veut connoître la forme de cet alcali, on n'aura qu'à mettre un peu de potaſſe dans un pot verniſſé qu'on aura ſoin de bien boucher; au bout de ſix mois ou aux environs, on trouvera ce ſel alcali criſtalliſé tout au tour du vaiſſeau ſous la forme de filets ou de ſtries.

Obſervations ſur les Sels alcalis.

1. *Obſerv.* Outre les ſels alcalis dont nous venons de parler, il y en a encore.

A. Dans le regne aquatique.

1. Eau alcaline volatile.

Aqua spirituosa alkali volatili.

On en trouvera la description dans
l'Hydrologie, Classe. II. §. 21. N^o. 3.

2. Eau alcaline.

Aqua alcalina.

Elle est décrite au même endroit *Classe*
II. §. 23. N. 5.

3. Acidules alcalines.

Acidulæ alkalinae.

On les trouvera décrites au même en-
droit *Classe II. §. 23. N. 3.*

4. Eaux thermales alcalines.

Thermæ alkalinae.

Voyez-en la description dans *l'Hydro-*
logie §. 29. N. 2.

B. Dans le regne minéral.

5. Sels alcalis mêlés de terre.

Humus sale alkalino mixta.

Il n'y a pas lieu de douter qu'il ne se
trouve réellement du sel alcali dans les

terres fertiles ; c'est une vérité suffisamment prouvée par les expériences de J. Adol. Kulbel. On peut les voir dans sa dissertation *de causa fertilitatis terrarum*.

6. Alkali volatil minéral.

Alkali volatile minerale.

Il n'est point fixe au feu , mais il s'y volatilise , a souvent une odeur forte , fait effervescence avec tous les acides , & donne une couleur bleue à la solution du cuivre. On trouve cet alkali dans la terre , la craie , l'argille , la marne , l'ardoise &c. & toutes les pierres animales , les tophacées & les pétrifications &c. Voyez *Urb. Hiærne Tent. chem. Tentam IV.*

1. *Observ.* Quant au sel alkali volatil , on peut faire deux questions à son sujet ; la première , d'où il tire son origine ? à quoi l'on peut répondre que c'est du sel marin ; en effet, 1°. ce sel volatil se trouve dans toutes les matières qu'on rencontre dans le voisinage de la Mer , aussi-bien que dans la craie , &c. 2°. Il y en a aussi dans les pierres qui contiennent du sel marin , telles que la pierre calcaire , la pierre-porc , le spath , &c. 3°. La chaux vive mêlée avec du sel marin & calcinée ensuite , produit un sel ammoniac qui donne par la distillation un sel alkali volatil ou sel urinaire. 4°. Le sel marin se corrompt & s'altère dans le corps humain ; pourquoi la même chose ne lui arriveroit-elle pas dans la terre ? 5°. Si on distille de l'eau de fontaine , & qu'on vienne à la recueillir sept à huit fois sur du sel marin , en le faisant cristalliser au feu à

chaque fois, il devient à la fin volatil, Voyez *Ephemer nat. cur. vol. V. p. 332*. La seconde question, c'est pourquoi cet alcali volatil ne se trouve point seul & par lui-même dans le regne minéral, mais toujours mêlé avec d'autres substances? On répond à cela qu'il est impossible que ce sel puisse se trouver seul, parce que 1°. il est de la nature de ce sel de se dissiper à l'air. 2°. que l'acide vitriolique universel, lorsqu'il vient à rencontrer ce sel, s'unit à lui & forme du sel ammoniac.

2. *Observ.* On distingue ordinairement les sels dont nous venons de donner la description en deux espèces, en *alcalis fixes* qui résistent au feu, & en *alcalis volatils* qui se dissipent au feu & donnent de l'odeur; on trouve les premiers par eux-mêmes dans le regne minéral; mais on n'y trouve pas de même les derniers:

3. *Observ.* L'alcali fixe ou *natron* qui est du regne minéral & les sels lixiviels diffèrent 1°. en ce que le premier de ces sels uni avec l'acide vitriolique devient un sel qui entre facilement en fusion au feu, qu'on nomme *Sel de Glauber*, dont on parlera dans le supplément, au lieu que les sels alcali lixiviels forment un sel qui entre difficilement en fusion au feu, on le nomme *Tartre vitriolé*; on en parlera de même dans le supplément. 2°. Le *natron* ou alcali minéral exige trois, ou même quatre fois son poids d'eau pour être mis en dissolution, au lieu que le sel lixiviel, lorsqu'il est pur, n'en demande que le double; d'où il s'ensuit que le sel lixiviel se dissout à l'air; ce que ne fait point l'alcali minéral; & c'est la raison pour laquelle cet alcali ne peut point si aisément être attaqué par l'acide universel; c'est aussi ce qu'on peut remarquer visiblement dans quelques sources d'eau minérales acidules.

4. *Observ.* Tout alcali tant végétal que minéral est composé 1°. d'un acide qui y est contenu, sans quoi il ne pourroit constituer l'état salin, & c'est aussi la raison pourquoi l'alcali minéral est dégagé par l'alcali

végétal ; ce dernier étant plus fort , en conséquence de l'acide contenu dans l'alcali minéral qui a plus de force attractive. 2°. du phlogistique qui entre aussi dans la composition de cet alcali ; 3°. d'une terre ; ces deux derniers principes se rencontrent ainsi que l'acide dans tous les sels.

§. 89.

GENRE XXXII.

VI. Acide.

Sal acidum. Acidum.

1. Il se ne trouve que sous une forme imperceptible & fluide , & n'a par conséquent point de figure.

2. Dans le feu il se volatilise , ou change de nature.

3. Il fait effervescence avec tous les alcalis & donne au sirop de violette une couleur rouge , aussi bien qu'à toutes les couleurs bleues tirées des végétaux.

4. Il a tantôt plus tantôt moins le goût que l'on nomme acide ou aigre.



§. 90.

ESPECE 1930

I. Acide universel.

Acidum minerale vagum. Acidum catholicum.

C'est une simple vapeur qui regne dans quelques endroits, sinon par tout, tant au-dessus qu'au-dessous la terre. On la reconnoît par son odeur & par ses effets. On a :

1. L'acide universel subtil.

Acidum catholicum tenuius.

2. L'acide universel grossier.

Acidum catholicum crassius.

Il y en a de cette espece près de la Mer morte & dans plusieurs souterrains d'Italie qui ressemblent à l'ancre de Plutus ou de Charon où tout ce qui a vie est suffoqué.

Observ. Ce sel est le seul qui existe par lui-même & qui soit dégagé de tout mélange dans le regne minéral ; on demandera peut-être pourquoi l'on met cet acide universel ou cette vapeur sulphureuse invisible au rang des substances minérales ? Je réponds que, quoiqu'on ne puisse pas la placer dans un cabinet d'Histoire naturelle, ni l'enfermer dans des tiroirs comme les autres especes de minéraux, cela ne lui doit pas

ôter le droit d'être rangée dans le même regne ; 1°. parce que cette vapeur produit des substances minérales, & sur tout les sels, de sorte qu'à moins de s'en former une juste idée, il sera très-difficile de comprendre la formation des vitriols & la génération des autres sels ; 2°. qu'elle existe dans la nature ainsi que d'autres corps, quoique sous une forme différente ; 3°. qu'il pourroit se faire qu'on la rencontrât sous la forme d'une masse visible ; 4°. qu'en faisant l'énumération des minéraux, on ne doit rien passer sous silence de ce qui y appartient & qui y est contenu.

Observations sur l'acide.

1. *Observ.* Outre la vapeur qui contient le sel acide ; il y en a encore

A. Dans le regne aquatique.

1. Eau vitriolique volatile.

Aqua spirituosæ, vitrioli spiritu volatili.

On en trouvera la description dans l'*Hydrologie* §. 21. N. 2.

2. Eau minérale acidule.

Aqua acidularis.

Voyez l'*Hydrologie* §. 24. & 25.

3. Eaux thermales spiritueuses.

Thermæ simplices spirituosæ.

Voyez l'*Hydrologie*. §. 28. N. 2.

B. Dans le regne minéral.

4. Sel acide du succin.

Sal acidum succini.

C'est un sel acide volatil qu'on tire du succin par la distillation ; il paroît sous une forme concrete & saline.

5. Sel acide de l'ambre gris.

Sal acidum ambræ.

Il a les mêmes propriétés que le sel du succin ; on l'obtient par la distillation de l'ambre.

6. Sel acide de charbon de terre.

Sal acidum lithantracis.

Il est de la même nature que les deux précédens.

C. Dans le regne végétal.

7. Tartre.

Tartarus.

C'est un sel acide , mêlé d'une portion assez considérable d'huile & de terre : il exige vingt fois son poids d'eau chaude pour se mettre en dissolution ; il est produit par le vin sans le secours du feu , mais il faut que la fermentation ait précédé. On a :

1. Tartre blanc.

Tartarus albus.

C'est celui qui est produit par le vin blanc.

2. Tartre rouge.

Tartarus ruber.

Il est produit par le vin rouge.

8. Sel acide essentiel des plantes.

Sal acidum essentielle.

Il est composé de beaucoup d'acide ; d'un peu d'huile , & d'un peu de terre ; c'est pourquoi il donne au sirop de violette une couleur d'un rouge plus foncé que le tartre ; pour le reste il en a toutes les propriétés.

Observ. Ce sel acide des plantes se tire des plantes acides , telles que la grande & petite oseille , &c.

9. Fleurs de benzoin.

Flores benzoë.

C'est un sel acide & volatil qui s'élève du benzoin brûlé, sous la forme d'une fumée ; il demande vingt fois son poids d'eau chaude avant que de se mettre en dissolution.

10. Sucre.

Saccharum.

On doit le placer ici au rang des Sels acides des plantes à cause de son origine primitive : Voyez le supplément de l'*Hydrologie*.

2. *Observ.* Les sels acides , liquides & coulans , tant naturels qu'artificiels , ou qui appartiennent au regne végétal , seront décrits dans l'*Hydrologie* ou dans le supplément ; on en trouvera aussi la description dans les Ouvrages des Chymistes , &c.

§. 91.

GENRE XXXIII.

VII. Sel neutre.

Sal neutrum. Neutrum.

1. Ce sel forme des cristaux ou en pyramides , comme on peut voir figure 18 , ou en parallélépipèdes, voyez la figure 19 , & souvent on le trouve en cristaux cubiques creux ; de sorte que la figure en varie plus que celle de tous les autres sels dont nous avons parlé jusqu'à présent.

2. Il entre aisément en fusion au feu ; & l'on y remarque aussi quelque chose de volatil.

Xij

3. Ce sel demande à peine le double de son poids d'eau pour sa dissolution.

4. Il a un goût un peu amer, & en même tems une saveur désagréable & nauséuse.

§. 92.

ESPECE 194.

I. Sel neutre pur.

Neutrum purum.

Ce sel forme des cristaux irréguliers ; souvent il se réduit à l'air en une poudre semblable à de la farine ; mais il ne laisse pas pour cela de garder sa transparence ; ni l'huile de tartre blanche, ni la solution de mercure sublimé, ni la teinture de Tournesol ne produisent aucun changement sur sa dissolution. Il y a :

1. Le sel neutre pur en pyramides creuses.

Neutrum purum pyramidale cavum.

Ses pyramides sont quadrangulaires, & leurs quatre côtés vont se terminer en pointe, comme on peut le voir, *Fig. 18.* elles sont creuses par dedans & ressemblent à des entonnoirs quarrés ; il y a de ce sel neutre dans la Bothnie Orientale.

2. Le sel neutre pur cubique creux.

Neutrum purum cubicum cavum.

Ce sel paroît composé de pyramides ou entonnoirs, tels qu'on vient de les décrire, de maniere que six pyramides forment un cube creux au milieu, on peut les voir, *Fig. 20.*

Observ. Il y a du sel de cette espece en Suisse près de Baâde. Voyez *Ephem. nat. curios. Vol. II. p. 46. app. Scheuchzer.* On prouve que ce n'est point du sel marin ; 1°. parce qu'il colore le syrop de violette ; 2°. parce que dissout dans l'eau au point de saturation, il devient jaune ; 3°. parce que sa solution ne souffre point d'altération lorsqu'on y verse de l'esprit de corne de cerf. 4°. parce que sa pesanteur spécifique est moindre du double que celle du sel marin.

3. Le sel neutre pur à côtés inégaux & oblongs.

Neutrum purum parallelepipedum lateribus inæqualibus.

C'est un sel quadrangulaire & oblong, dont cependant les côtés sont inégaux ; il est solide à l'intérieur ; il se décompose à l'air & s'y réduit en farine au bout d'un certain tems.

Observ. On en trouve à Umerstadt. Voyez *l'Hist. de l'Acad. Roy. des Sciences de Suede 1740. p. 245.*

II. Sel de chaux.

Neutrum calcareum efflorescens. Neutrum calcareum. Aphronitrum NONNULLORUM.

Ce sel s'attache sous la forme de rayons aux parois de quelques souterrains ou mines; il est un peu amer au goût; il devient terne & perd sa transparence à l'air; lorsqu'on verse de l'huile de tartre dans sa solution, il se précipite un peu de terre. Il y a :

1. Le sel de chaux blanc:

Neutrum calcareum album.

2. Le sel de chaux jaunâtre.

Neutrum calcareum flavescens.

Observ. Le sel de chaux dont il est ici question, est assez différent du sel mural dont on a vu la description, §. 86. N^o. 3, & de l'alcali que nous avons nommé *Halinatron*, §. 86. N^o. 4. 1^o. en ce que ces derniers sels ne se trouvent jamais au fond des mines & des souterrains, mais dans de vieux bâtimens & dans des voûtes, au lieu que le sel de chaux dont il est ici question, ne se rencontre jamais que dans des souterrains; 2^o. ces deux sels entrent en effervescence considérable avec les acides, sans qu'il se fasse de précipitation; ce qui n'arrive point au sel de chaux. 3^o. L'huile de tartre par défaillance précipite du sel de chaux une terre calcaire ou spathique; c'est ce qui a fait donner à ce sel le nom de *Sel de chaux*; la même chose n'arrive point aux deux autres sels dont on

vient de parler. Voyez *Frid. Hoffmann. oper. Philos. & chem. T. II. pag. 343. &c.*

E S P E C E 196.

III. Sel neutre calcaire.

Neutrum calcareo-mixtum acidulare. Neutrum acidulare.

Ce sel se remarque dans quelques eaux minérales, ou dans les eaux thermales; il se cristallise sous la forme de parallélépipèdes; sa solution se coagule entièrement lorsqu'on y verse de l'huile de tartre par défaillance, & il s'en précipite une terre blanchâtre; il devient farineux à l'air & y perd son éclat. Il y a :

1. Le sel d'Angleterre ou sel d'Epsom.

Neutrum acidulare anglicanum. Sal anglicanum.

Il se dissout dans l'eau & produit une matière ténace; il perd en fondant la moitié de son poids & exalte la couleur bleue du syrop de violette.

Observ. Ce sel fut découvert en Angleterre dans une fontaine à quinze mille de Londres; c'est ce qui lui a fait donner le nom qu'il porte. Tout le sel d'Angleterre qui se débite chez les Apoticaire, est un sel artificiel qui vient de Portsmouth. On verra dans le supplément de quoi il est composé.

2. Le sel de Sedlitz ou de Bohême.

*Neutrum acidulare Sedlitzense. Sal Sedlitzense,
vel Seidschutzense.*

Il est composé des mêmes principes que le sel d'Angleterre, mais il produit des effets tout différens ; il entre en fusion au feu & devient transparent, fluide & aqueux ; il est très-amer & teint le sirop de violette en verd.

1. *Observ.* On trouve ce sel dans les sources d'eaux minérales de Sedlitz & de Seidschutz en Bohême.

2. *Observ.* Le sel d'Egra (*sal Egranum*) celui de Carlsbad, *sal thermarum Carolinarum*, & le sel d'Elster, *sal Elsteranum*, ainsi que beaucoup d'autres, sont de la même nature que celui de Sedlitz, à moins qu'on ne prétendit les distinguer par le plus ou le moins de grandeur de leurs cristaux.

Observations sur les Sels neutres.

1. *Observ.* Les sels neutres artificiels seront décrits dans le supplément.

2. *Observ.* On peut prouver que la terre que précipite l'huile de tartre par défaillance, vient du sel marin & du sel neutre, & que le précipité du sel de chaux & du sel neutre calcaire dont il a été parlé au N°. 2 & 3, est aussi calcaire, 1°. parce que cette terre précipitée se dissout sur le champ, lorsqu'on y verse quelqu'acide, & forme un sel neutre qui se fond aisément au feu ; effets qui ne peuvent se produire qu'avec une terre ou alcaline ou calcaire. 2°. Comme il n'y a qu'une terre alcaline qui se dissolvent avec effervescence dans les acides ; il n'y a aussi qu'une terre ainsi dissoute qui puisse se précipiter, c'est-à-

dite qu'il n'y a qu'une terre alcaline ou calcaire qui ait, par préférence à toutes les autres terres, la propriété d'être avide de l'acide ou de l'attirer rapidement; on peut remarquer ces phénomènes, lorsqu'on étend dans de l'eau la terre précipitée, & que l'on y verse ensuite de l'huile de vitriol; il se fait d'abord une effervescence considérable, & on obtient ensuite un sel amer purgatif, précisément de la même manière qu'il arrive, lorsqu'on mêle de l'huile de vitriol bien pur avec de la magnésie blanche.

2. *Observ.* Personne avant Lister ne paroît avoir décrit le sel neutre d'Angleterre dont on vient de parler. Voyez Lister de font. medic. angliaë, p. 8. Frid. Hoffmann. opera Philos. chem. T. II. pag. 50. c'est pour cela que quelques-uns l'ont appelé sel anonyme, *sal innominatum*; d'autres sel de muraille, *sal murale*; d'autres nitre; Lister le nomme sel calcaire, *sal calcareum*, &c. Il est bien vrai que le vitriol, l'alun, le sel marin, le nitre, aussi bien que le borax & le sel ammoniac sont des sels neutres, c'est-à-dire ne sont ni acides ni alcalis, mais tiennent un milieu; cependant comme on n'a pu donner aux sels dont on vient de parler, un nom plus convenable en Latin que celui de *Salia neutra*, & qu'outre cela ces sels ne peuvent être mis dans l'espèce d'aucun de ces autres sels, j'ai crû devoir par cette raison les appeller *Sels neutres*, ou *Sels moyens*, parce que d'ailleurs ils participent tous de l'acide vitriolique & de l'alcali du sel marin ou du sel de fontaine, & tiennent par conséquent un milieu entre l'acide & l'alcali. Il paroît par ce que l'on vient de dire, que ces sels tirent leur origine des sels précédents, & sur tout du sel alcali & de l'acide, & c'est là ce qui a déterminé à les placer immédiatement après eux; c'est la même raison qui a fait mettre les deux sels qui vont être décrits dans la place qu'ils occupent ici.

GENRE XXXIV.

VIII. Sel ammoniac.

Sal ammoniacum.

1. Le sel ammoniac se cristallise d'une figure indéterminée, cependant ses cristaux sont aigus, oblongs, parallèles & cannelés.

2. Il se volatilise & se dissipe dans le feu sous la forme d'une fumée blanche.

3. Il demande $3\frac{1}{4}$ de fois son poids d'eau pour se mettre en dissolution.

4. Son goût est amer, urineux & désagréable.

E S P E C E. 197.

I. Sel ammoniac en croutes.

Sal ammoniacum in laminas sole concretum.

Sal ammoniacum crustosum.

On le trouve formé naturellement dans des endroits chauds par le mélange des urines de différens animaux, & sur tout des chameaux & par la chaleur du Soleil; il est fort impur & mêlé de matières étran-

geres ; on reconnoît aisément ce sel par son goût & par ses principes , dans le feu. Il y a :

1. Le sel ammoniac en fleurs.

Sal ammoniacum crustosum efflorescens.

On le recueille sur les chemins par où les Chameaux ont passé.

2. Le sel ammoniac mêlé à du sable.

Sal ammoniacum crustosum minerale cyrenaicum.

Outre les autres parties hétérogenes dont il est mêlé, on y trouve beaucoup de sable.

3. Le sel ammoniac des étables.

Sal ammoniacum crustosum stabulosum.

On le tire du sol des étables où l'on tient des Chameaux.

Observ. C'est en Arabie & en Libie où il y a une grande quantité de chameaux , qu'on recueille ce sel ammoniac qui est fort impur.

ESPECE 198.

II. Sel ammoniac des Volcans.

Sal ammoniacum in glebas igne subterraneo concretum. Sal ammoniacum glebosum.

Ce sel ammoniac est celui qui se subli-

me dans le voisinage des Volcans ou des montagnes qui jettent des flammes ou qui sont échauffées d'une chaleur considérable; aussi contient-il, outre un mélange de quantité d'autres matières, beaucoup de parties sulfureuses. On le trouve en gros morceaux, & l'on a :

1. Le sel ammoniac fossile blanc:

Sal ammoniacum glebosum album.

2. Le sel ammoniac fossile rouge.

Sal ammoniacum glebosum rubrum.

3. Le sel ammoniac fossile jaunâtre.

Sal ammoniacum glebosum flavescens.

4. Le sel ammoniac fossile noir. :

Sal ammoniacum glebosum nigrum.

5. Le sel ammoniac fossile verd.

Sal ammoniacum glebosum viride.

Observ. Ces différentes couleurs prouvent assez que ce sel est mêlé de soufre de vitriol & d'autres matières; l'on n'est point en droit de dire que ce sel ammoniac fossile n'est autre chose qu'un sel marin sublimé, puisqu'il donne de l'odeur lorsqu'on le triture avec de l'huile de tartre par défaillance; on en trouve en Italie. Voyez Boccon. recherches. Il y en a aussi en Angleterre dans la mine de charbon de terre près de Newcastle.

Observations sur le sel ammoniac.

1. *Observ.* Outre les especes de sel ammoniac qu'on vient de décrire, il y en a encore

A. Dans le regne aquatique.

1. Eau ammoniacale.

*Aqua ammoniacalis.**Voyez l'Hydrologie §. 23. N. 5.*

B. Dans le regne animal.

2. Sel d'urine.

Tartarus urinæ.

On le trouve dans l'urine, & il s'attache aux parois des vaisseaux dans lesquels on l'a laissé séjourner pendant un certain tems; il est à demi volatil par lui-même & approche le plus du sel ammoniac; à un certain degré du feu il devient entièrement volatil & alcalin.

2. *Observ.* Il y a des Auteurs qui prétendent qu'il ne se trouve point de sel ammoniac dans le sein de la terre, dans les pierres & dans les autres fossiles; mais d'autres soutiennent le contraire, & pensent que les corps qui donnent des traces d'un sel minéral volatil, tel que celui dont il a été parlé §. 86. *Observ.* 1. 6. contiennent ce sel volatil uni avec un esprit de sel marin, ou avec un acide sulphureux, & par conséquent sous la forme d'un sel ammoniac. Voyez *Ephem. nat. cur.* L. a. c.

3. *Observ.* Tournefort & Lemery parlent d'un sel ammoniac qui se découvre dans les plantes, & ils s'appuyent sur des expériences; mais il est difficile de s'assurer si leurs preuves sont suffisantes; on ne peut en nier la possibilité, à moins que de prétendre sui-

vant les principes de Stahl , qu'il n'y a point d'alcali volatil formé par la nature ; mais que tous les sels de cette espece se produisent par le feu ou par la putréfaction ; encore suivant ce principe , y auroit-il un sel alcali volatil naturel , puisqu'il y a du feu sous la terre ; qu'il se fait une putréfaction à sa surface & dans son sein , & que la destruction & l'altération des corps sont aussi naturelles que leur formation.

4. *Observ.* On peut former autant d'especes de sel ammoniac , qu'il se trouve d'especes différentes d'acides , de sels & d'esprits ; & l'on pourroit varier les sels ammoniacaux ; autant qu'il y a d'especes de sels volatils ou urineux ; de là viennent les différentes especes de sel ammoniac artificiel ; on en décrira les principaux dans le supplément ; on y donnera aussi la description du sel ammoniac ordinaire qui est un sel purement artificiel.

5. *Observ.* Le sel ammoniac des anciens , tels que Dioscoride , Serapion & Avicenne l'ont décrit , paroît n'avoir été autre chose que du sel gemme.

§. 95.

G E N R E X X X V.

IX. Borax.

Borax. Chrysocolia NONNULLORUM.

1. Les cristaux que ce sel forme sont ou des prismes hexagones , tronqués , un peu irréguliers , assez semblables aux cristaux du nitre , ou ce sont des prismes d'une figure octogone.

2. Le borax mouffe , bouillonné , & se gonfle au feu comme l'alun , mais il en-

tre bientôt après en fusion & forme une espece de verre.

3. Il demande vingt fois son poids d'eau pour se mettre en dissolution.

4. Le goût en est piquant & amer.

§. 96.

ESPECE 199.

I. Borax brut.

Borax crudus cærulescens hexangularis.

Borax crudus.

C'est le borax tel qu'il nous vient des Indes Orientales ; il est dur , pesant , & d'une couleur bleuâtre ; il produit d'abord une saveur assez douce sur la langue , mais ensuite il devient âcre & brûlant ; il se cristallise d'une figure hexagone , ne se gonfle pas beaucoup au feu , & y entre bientôt en fusion ; il se dissout très-difficilement dans l'eau , parce qu'il est gras & mêlé d'une assez grande portion de terre.

Observ. Le *Baurach* des Arabes , le *Borith* ou le *Nather* des Hébreux , le *Borax* des Latins , le *Nitre* des Grecs , & le *Natron* des Egyptiens étoit la même chose chez les Anciens , & désigne ce que nous avons appelé au §. 86 N°. 1. un sel alcali mêlé avec de la terre. C'est avec ce sel que les Arabes faisoient leur Ti-

nkai qui nous vient encore du Pays du grand Mogol & de la Perse, mélangé d'une matière qui nous est inconnue. Il y a long-tems que les Naturalistes & les Chymistes ont prétendu deviner ce que ce pouvoit être que cette matière ; mais ils n'ont encore rien établi de certain, surtout les Chymistes niant l'existence d'un alcali naturel ; enfin en 1741, le sieur Knoll qui étoit à Tranquebar, envoya à Hall au Professeur Langius la mine du borax, du sel qui en avoit été tiré, avec du savon & du verre qui en avoient été faits. M. Pott Professeur à Berlin fit par la suite des recherches sur la terre sablonneuse & lixivielle du borax, & découvrit qu'elle contenoit en effet un sel alcali avec un peu de sel marin. Voyez *Pott de Borace*, p. 5. mais on ignore toujours la manière dont le Tinkal se fait avec ce sel alcali terrestre ; on espère que le sieur Knoll donnera avec le tems de plus grands éclaircissemens sur cette matière.

E S P E C E 220.

II. Borax blanc ou purifié.

Borax depuratus albus octangularis.

Borax albus.

C'est un Tinkal raffiné & purifié dont la couleur est blanche ; il est demi transparent, mais au bout de quelque tems il se réduit en poudre ou en farine à l'air ; sa figure est moins déterminée que celle du Tinkal ou Borax brut ; elle est cependant pour l'ordinaire octogone ; il fait au feu beaucoup de bruit, se gonfle, & s'y change en verre.

Observ.

Observ. Ce raffinage ou cette purification se fait à Venise & à Amsterdam ; on en tient la manière si secrète , qu'on n'a pu jusqu'à présent la découvrir. M. Geoffroy *Mat. Med.* T. 1. p. 151. conjecture qu'elle s'exécute par le moyen d'une lessive de chaux vive.

Observations sur le Borax.

Observ. Le Borax est composé 1°. d'un sel alcali ; ce qui se prouve non-seulement par ses précipitations , mais encore par son action sur le sel ammoniac dont il dégage quelque chose d'urineux ; 2°. il est composé d'eau ; en effet une livre de borax donne dans la distillation 7 onces d'eau ; 3°. d'un acide comme vitriolique , parce que l'acide vitriolique est le seul qui puisse sublimer le borax ; le borax précipite la solution du mercure dans l'eau forte , ainsi que le tartre vitriolé. Voyez *Pott. de Borace* , p. 68. 4°. On veut encore qu'il contienne du phlogistique par le secours dont il est dans la fusion & la réduction des métaux.

Observations sur les Sels.

Ce que nous avons rapporté ci-dessus dans la description des sels , nous conduit à tirer les conclusions suivantes.

1°. Qu'il y a trois espèces de sels , les *acides* , les *alcalis* & les sels *neutres* qui sont formés par l'union de deux autres.

2°. Que les sels alcalis ne se trouvent point sous la forme de cristaux , mais sous celle d'une poudre ; qu'une partie de ces sels est volatile & donne de l'odeur & de la fumée dans le feu , & que l'autre est fixe au feu & y entre en fusion.

3°. Que les sels acides , lorsqu'ils sont purs & sans mélange , ne se trouvent jamais sous une forme solide & concrète , mais en vapeurs ou sous une forme liquide.

4°. Que les sels neutres , c'est-à-dire ceux qui sont composés des deux précédents , se trouvent sous une

forme cristalline & sont , quant à leurs parties alcalines , fixes au feu comme le vitriol , l'alun , le nitre , le sel marin , les sels neutres & le borax ; que quelques-uns sont parfaitement saturés ; que d'autres le sont moins ; qu'il y en a qui contiennent beaucoup de terre , tels que l'alun & le borax ; d'autres qui ont des parties métalliques , comme les différens vitriols ; d'autres enfin qui sont volatils & se subliment au feu comme le sel ammoniac.

5°. Que tous ces sels sont composés de terre & d'eau ; qu'on ignore encore ce qui atténue cette eau , & ce qui l'unit à la terre ; cependant qu'il faut que ce lien soit quelque chose ; c'est ce qu'on appelle *Sel principe* , *Sal principium*.

6°. Que plusieurs Chymistes pensent que la vapeur sulfureuse ou l'acide vitriolique est la source de tous les sels ; qu'il y en a cependant d'autres qui prétendent que c'est à l'esprit de sel marin qu'il faut attribuer cette qualité ; mais cette discussion n'est point de notre ressort.

§. 97.

II. ORDRE OU DIVISION.

Soufres.

Sulphura.

C'est ainsi qu'on nomme les corps qui ont , soit par eux-mêmes , soit par un mélange , la propriété de s'enflammer au feu & d'y répandre une odeur ; ils ne se dissolvent point dans l'eau , mais dans les huiles.

Voici les genres , les especes , & les

MINÉRALOGIE. 351
varietés qu'on remarque dans les soufres.

§. 98.

GENRE XXXVI.

I. Bitume.

Bitumen.

1. Le bitume est d'une consistance ou liquide, ou molle, ou dure.

2. Plus il est liquide & mou, plus il brûle rapidement dans le feu; il y donne toujours une odeur forte & désagréable, & une fumée noire & suffoquante.

3. Le bitume est ordinairement noir; il faut cependant en excepter le liquide.

4. Tout bitume surnage communément à l'eau, à moins qu'il ne soit mêlé de quelque matière impure & hétérogène.

§. 99.

E S P E C E 201.

I. Naphte.

Bitumen fluidissimum & levissimum. Naphta.

C'est un bitume très-fin, très-liquide & très-délié; il est léger au point de surnager à toutes les liqueurs & à tous les esprits;

Y ij

il attire la flamme & s'allume à une petite distance du feu ; il attire l'or qui est en solution dans l'eau régale , & le conserve dans l'état de solution ; il rend une odeur fétide. Il y a :

1. Le naphte blanc.

Naphta alba.

2. Le naphte rouge.

Naphta rubescens.

3. Le naphte verd , ou foncé.

Naphta viridis vel obscura.

1. *Observ.* La différence des couleurs du naphte dépend du mélange des minéraux étrangers ou de leur vapeur & décomposition ; il est vrai qu'il y a une montagne en Italie près de Modene , qui donne toutes les différentes especes de naphte ; mais il ne paroît point décidé, comme Pommet le prétend , que la diversité des couleurs que l'on y remarque , vienne du différent degré de force avec laquelle les rayons du soleil agissent sur les différens côtés de cette montagne.

Observ. Si on distille avec précaution de l'huile de vitriol rectifiée , ou de l'huile de vitriol glaciale , mêlée dans une juste proportion avec de l'esprit de vin alcoolisé, c'est-à-dire bien rectifié ; on obtiendra une huile semblable à du naphte naturel ; c'est un composé de l'acide vitriolique & du principe inflammable ; on la nomme aussi *Naphte* , *Huile Éthérée* , ou *Gas* ; elle s'enflamme à une certaine distance du feu , comme le naphte naturel , & attire l'or , &c. Voyez *Pott. de acido vitriol. vinoso.*

ESPECE 202.

II. Huile de Pétrole.

Bitumen crassius fluidum obscurè brunum.
Petroleum.

C'est un bitume d'un brun foncé, liquide & un peu épais; il a l'odeur de la térébentine, est plus pèsant que le naphthe, ne prend point feu si aisément que lui, & n'attire point l'or. Il y a:

1. L'huile de Pétrole mêlée à de la terre.

Petreoleum terræ mixtum. Oleum terræ.

On la trouve sous une forme liquide dans la terre & dans les montagnes; elle est mêlée de parties terrestres en plus ou moins grande quantité; la couleur en est ou blanche, ou rougeâtre, ou noirâtre.

2. L'huile de Pétrole qui suinte à travers des pierres.

Petreoleum lapide exsudans.

Elle est souvent mêlée à la pierre, de façon qu'il n'est point aisé de l'appercevoir; on ne la remarque qu'en mettant la pierre dans le feu, c'est alors qu'on voit l'huile qui commence à suinter; il arrive quelquefois aussi que la chaleur du Soleil ou du

feu souterrain produit le même effet ; cette huile de Pétrole est toujours plus pure que celle qui est mêlée à la terre ; la couleur en est claire ou foncée.

3. L'huile de Pétrole aquatique.

Petreoleum aquâ mixtum. Aqua Petrolina.

Voyez l'Hydrologie. §. 23. N. 9. 1.

1. *Observ.* Il s'est trouvé près de Rattwik en Dalecarlie, de l'huile de pétrole, dans la terre, au-dessous de morceaux de spath ; on peut en voir la description dans *l'Histoire de l'Acad. Roy. de Suede*, par D. Tilas 1740. p. 201. on en a aussi vu qui avoit suinté au travers de morceaux de pierres calcaires. L'huile de *Gabian* qui est ou rouge ou noire, est une huile de pétrole qu'on trouve en France près de Beziers, dans la Province de Languedoc.

2. *Observ.* On débite quelquefois l'huile de pétrole la plus claire pour du naphte ; celle qui se vend dans les boutiques des Apoticaire, n'est pas naturelle : c'est suivant M. Neumann une résine de sapin qui a été travaillée en Hollande, mais qu'il est aisé de reconnoître en ce qu'elle se dissout dans l'esprit de vin, comme les autres huiles essentielles tirées des végétaux ; ce qui n'arrive point aux huiles minérales.

3. *Observ.* Van-Helmont pense qu'un homme qui seroit enduit de pétrole, n'auroit jamais froid. On vante l'usage du pétrole pour la guérison des membres gelés ; si on en avoit une quantité suffisante, on pourroit s'en servir pour s'éclairer comme font les Persans, suivant le rapport de Kempfer ; on se sert de naphte & d'huile de pétrole pour les fumigations & pour l'Artillerie.

ESPECE 203.

III. Poix minérale.

*Bitumen segne , crassum, nigrum. Maltha.
Kedria terrestris.*

C'est un bitume noir & épais qui ressemble assez au gaudron ordinaire ; il n'est presque point liquide ; il répand une odeur forte & désagréable, lorsqu'il est enflammé ; il est ténace & s'attache fortement aux doigts, lorsqu'on le touche.

1. *Observ.* La propriété que cette espèce de bitume a de s'attacher aux doigts, & son odeur fétide l'ont fait nommer en Allemand *Teuffels-dreck*, *stercus diabolici* ; il ne faut point le confondre avec l'*assa fœtida* à qui l'on donne quelquefois le même nom à cause de son odeur désagréable.

2. *Observ.* Lorsqu'on fait évaporer l'huile de pétrole pendant trois heures ou plus à un feu modéré, il en reste environ un quart, & il tombe au fond du vase une matière terrestre semblable à de la poix, au-dessus de laquelle est une huile qui est pure & limpide comme de l'huile de lin ou de l'huile de pétrole ; on décante cette huile ; & en la distillant à un feu doux, on en obtient deux liqueurs ; l'une est un phlegme ; l'autre est une huile balsamique qui a les propriétés du naphte. Il paroît par-là qu'il y a de la différence entre la poix minérale, l'huile de pétrole & le naphte ; 1°. eu égard à la pureté ; 2°. à la consistance ; 3°. au mélange des matières étrangères.

3. *Observ.* Lorsqu'on a de la poix minérale en quantité suffisante, on l'emploie aux mêmes usages que le gaudron ordinaire, c'est-à-dire qu'on s'en sert pour

enduire les Barques & les Vaisseaux , &c. & pour graisser les roues des voitures.

ESPECE 204.

IV. Asphalte.

Bitumen solidum coagulatum. Asphaltum. Pisasphaltum. Bitumen judaicum. Karabe Sodoma. Mumia NONNULLORUM.

C'est un bitume terrestre noir qui a été cuit & desséché soit par la chaleur du Soleil soit par le feu souterrain & le tems; il est d'une consistance dure, luisante & semblable à de la poix; il surnage au-dessus de l'eau; lorsqu'on l'allume ou qu'il est échauffé, il donne une odeur forte. Il y a :

1. L'asphalte fossile.

Asphaltum fossile.

Il s'attache à des pierres ou de la terre.

2. L'asphalte qui nage sur les eaux.

Asphaltum aquis innatans.

Il nage à la surface de certaines eaux. Voyez *Hydrologie* §. 23. N^o. 9. 2.

1. *Observ.* Le nom Latin *Asphaltum* qu'on a donné à ce bitume, vient du lac *Asphaltide* qu'on nomme aujourd'hui *Mer morte*, qui est entièrement couverte

de bitume. Il y a dans la Chine plusieurs lacs semblables. Voyez *Hydrologie ibidem*.

2. *Observ.* On doit remarquer ici qu'il y a encore une résine nommée *Asphaltum* ou *Gummi asphaltum*, qu'il ne faut point confondre avec la substance bitumineuse dont il s'agit ici.

Observ. Comme la poix artificielle, qui n'est autre chose qu'une résine durcie par art, a beaucoup de ressemblance avec le bitume; il y a bien des Marchands qui vendent la premiere matiere pour l'autre, en ne faisant qu'en changer l'odeur; mais il est aisé de les distinguer & de reconnoître la fraude, par le moyen de l'esprit de vin bien rectifié; le bitume ou l'asphalte lui donne une couleur d'un beau jaune transparent.

4. *Observ.* L'asphalte s'unit assez bien avec la poix artificielle & s'y dissout, quoique ce fait soit nié par Dalechamp, *in musæo metallico*, & par Aldrovandi, p. 369. c'est avec raison qu'on appelle ce mélange *Pisaspphaltum* mot composé de *pix*, poix, & d'*Asphaltum*.

5. *Observ.* On trouve de l'asphalte dans les mines de Dannemore; & lorsqu'il a été distillé, il reste une matiere épaisse & résineuse en petits faisceaux. Voyez ce qu'en dit Scheuchzer qui est cité par Bruckmann *magnal. Dei*, Tom. I. p. 59.

6. *Observ.* Les anciens se servoient de l'asphalte & de la poix minérale pour embaumer les corps; & ce sont ces corps que les Apoticaire vendent aujourd'hui sous le nom de *Momies*. Les corps des gens de distinction s'embaumoit avec de l'*opobalsamum*, de la myrrhe & de l'aloës.



ESPECE 205.

V. Terre bitumineuse.

*Bitumen terrâ mineralisatum. Terra bituminosa,
Turfa montana. Ampelitis. Pharmacitis.*

C'est une terre qui contient ou une huile de pétrole grossière, ou du bitume fossile qui brûle dans le feu, y répand une odeur très-forte, & qui brûle d'autant moins qu'elle a été plus séchée au Soleil. Il y a :

1. La terre bitumineuse de Grenoble.

*Terra bituminosa turfacea. Gleba Gratianopolitana
WORMII.*

Elle ressemble au limon décrit §. 8. N^o. 4. elle est unie, grainelée, & la même partout; ses parties sont tellement liées les unes aux autres que, quand on la tirant, on la coupe en quarrés ou en lozanges, elle conserve, même après avoir été séchée, la forme qu'on lui a donnée; la couleur en est noirâtre; & celle qui a été tirée nouvellement, brûle le mieux dans le feu.

1. *Observ.* On trouve de cette espèce de terre ou tourbe bitumineuse en Suisse près de Zurich. Voyez *Bruckmann magnal. Dei. Tom. II. p. 57.* il s'en trouve

aussi en Dauphiné , à deux lieux de Grenoble. Voyez *Wormii musæum*.

Observ. Par ce qui vient d'être dit , on voit qu'il y a trois especes de terre dont on peut se servir pour brûler au lieu de bois & de charbons ; 1°. le limon rempli de racines qui a été décrit , §. 8. N°. 4. 2°. la tourbe ou terre limoneuse dont il a été parlé §. 8. N°. 5. 3°. la terre bitumineuse dont il est ici question.

2. La terre bitumineuse feuilletée.

Terra bituminosa fissilis. Ampelitis AGRICOLÆ.
Pharmacitis.

Cette terre est divisée par couches ou par feuillets , comme les charbons de terre ou l'ardoise ; dans certains endroits, elle est dure ; dans d'autres , elle est plus tendre ; elle est plus ou moins inflammable à proportion de la quantité de bitume qu'elle contient.

3. La terre bitumineuse en poussiere.

Terra bituminosa humacea.

La couleur en est noire ; elle brûle assez bien dans le feu , mais on ne peut ni la tirer commodément ni la faire sécher à cause de sa consistance , parce qu'alors elle se réduit en une poussiere qui se divise & que le vent emporte.

Observ. Peut être pourroit-on mettre dans le même rang la terre bitumineuse en poussiere qui se trouve dans la Paroisse de Damnas en Smoland , & celle de

la Paroisse d'Erickstadt en Dalecarlie. Voyez *Urb. Hæerne respons.* p. 307. &c.

ESPECE 206.

VI. Charbon fossile.

Bitumen lapide fissili mineralisatum. Lithantrax.
Fissilis bituminosus.

C'est une pierre noire ou brune, feuilletée ou divisée par couches, qui ne s'enflamme point trop aisément, mais qui, quand elle a une fois pris feu, brûle plus long-tems & donne une chaleur plus vive qu'aucune autre matiere inflammable; elle ne laisse point de cendres après avoir été brûlée, mais seulement une matiere ou masse noire & spongieuse semblable à des scories.

Observ. Par l'épreuve du feu, on distingue trois especes différentes de charbons fossiles; il y en a, 1°. qui après la combustion demeure noir. 2°. Il y en a qui, après avoir été brûlé, donne une matiere spongieuse très- ressemblante à de la pierre ponce. 3°. Il y en a enfin que le feu réduit en cendres.

1. Le charbon fossile dur, ou le charbon de pierre.

Lithantrax durior. Schistus carbonarius.

Il s'allume assez difficilement, mais il n'en brûle que plus long-tems; quant à la consistance, il est solide & peu cassant.

2. Le charbon fossile friable ou le charbon de terre.

Lithantrax fragilior.

Il s'allume fort aisément , mais il ne conserve pas la flamme si long - tems que l'autre ; il est friable au point de pouvoir aisément s'écraser entre les doigts.

1. *Observ.* On parlera dans la IV. Classe des charbons fossiles végétaux, pénétrés par le bitume & durcis.

2. *Observ.* Les charbons fossiles se trouvent par couches & par filons dans les montagnes & dans des terrains montueux ; c'est pour l'ordinaire aux mêmes endroits que l'ardoise alumineuse , dans le voisinage des carrières de grais & des pyrites. Voyez dans l'*Hist. de l'Acad. Royale de Suede* , le *Mém. de M. Triewald* 1740. p. 100. &c.

3. *Observ.* Les charbons fossiles s'allument quelquefois d'eux-mêmes , voyez *Urb. Hiærne de calore & igne.* p. 193. ce qui cause pour lors des tremblemens de terre , comme on peut le voir dans *Plott. Hist. Nat. L. III. p. 141.* il y en a qui se décomposent aussi à l'air & qui s'y réduisent entièrement en une poussière d'un gris de cendre qui ressemble à des cheveux gris , dont on peut tirer de l'alun ; il y en a d'autres qui ne prennent cette couleur grise qu'à la surface extérieure , sans prendre la forme de cheveux gris.

4. *Observ.* Les charbons fossiles donnent à la distillation, 1°. un flegme , 2°. un esprit sulfureux très-acide , 3°. une huile tenue qui ressemble à du naphte. 4°. une huile plus grossière qui ressemble à de l'huile de pétrole qui tombe au fond de la précédente & qui passe à la distillation , lorsqu'on donne un feu violent ; 5°. un sel acide semblable à celui du succin : 6°. une terre noire pure qui reste dans le rétorte , qui n'est plus inflammable & qui ne donne plus de fumée ; d'où il suit que les charbons de terre sont for-

més par du naphte ou de l'huile de pétrole qui étant venue à rencontrer ou du limon ou de la marne, s'est durcie par couches ou par lits, & s'est changée en charbon fossile, après qu'une vapeur sulfureuse passagère est venue s'y joindre.

5. *Observ.* Par les produits de la distillation du charbon fossile qui viennent d'être indiqués, on voit clairement que c'est mal-à propos que quelques Naturalistes prétendent que la fumée épaisse qui regne en Angleterre est sulfureuse; il ne se trouve que rarement ou même jamais de soufre dans le charbon de terre: c'est encore se tromper que de penser que c'est la vapeur sulfureuse qui s'enflamme dans les mines de charbons de terre, car il est visible que l'huile de pétrole qui traverse ces mines, ne trouvant plus de terre à qui elle puisse s'unir, doit demeurer suspendue en l'air & s'enflammer lorsqu'on en approche du feu. Voyez *les Essais de Chr. Phil. Berger, Tom. I.* On peut juger par ce qui vient d'être dit, si la fumée des charbons fossiles est aussi pernicieuse qu'on se l'imagine communément, & si c'est elle qui rend la phtisie ou consommation si commune en Angleterre; ce qu'il y a de certain, c'est que si la fumée sulfureuse en étoit la cause, les Habitans de Falun en Suede devroient être beaucoup plus sujets à cette maladie que les Anglois. Il est très-constant que la fumée des charbons de terre & du soufre purifie l'air. Pour ce qui est de la vapeur suffocante qui regne quelquefois dans les mines de charbons & qui a la propriété d'éteindre la lumière d'une chandelle & les charbons de bois allumés qu'on y présente, elle diffère de celle qui est inflammable & que nous avons décrite il n'y a qu'un moment; ce n'est autre chose qu'une vapeur sulfureuse qui passe par les mines de charbons de terre, ainsi que par d'autres, & qui est souvent mêlée de parties arsénicales, surtout dans les mines métalliques. Voyez *M. Triewald, Hist. de l'Acad. Royale de Suede 1740. p. 379. &c.*

VII. Jayet ou Jais.

*Bitumen durissimum lapideum purum. Gagas.**Succinum nigrum. Obsidianus lapis.**Gemma samothracea PLINII.**Pangitis STRAB.*

C'est un bitume terrestre noir qui a acquis la consistance & la dureté d'une pierre entièrement solide & compacte; cette substance s'enflamme dans le feu & surnage pour l'ordinaire à l'eau; elle prend du poli & de l'éclat; lorsqu'on la frotte, elle répand la même odeur que le charbon fossile; elle a la propriété d'attirer de même que le succin.

1. *Observ.* On confond souvent le jayet avec l'agate noire; mais il est aisé de l'en distinguer par la propriété qu'il a de s'allumer, par sa légèreté & par son opacité; dans le Pays de Wiërtemberg on en fait des boîtes, des bracelets, des pendants d'oreille & d'autres ornemens semblables.

1. *Observ.* Le jayet donne à la distillation, 1°. une liqueur acide blanchâtre; 2°. une huile tenue noire; 3°. une huile noire épaisse qui est de la consistance du beurre.

Observations sur le bitume terrestre.

Toute huile est composée d'eau & d'une terre ou matière inflammable; le naphte est dans le même cas: outre cela il contient encore un acide qui n'est autre chose que la vapeur sulfureuse dont nous avons suffi-

samment parlé ; ainsi le naphthe est composé de trois principes , d'eau , d'une matiere inflammable & d'un acide ; lorsque cette combinaison vient à se joindre avec de la terre que l'acide du soufre met en dissolution , pour lors il se fait de l'huile de pétrole ; si à l'huile de pétrole il se joint une terre grossiere & non soluble , il se fait du bitume qui , quand il a été séché , forme de l'asphalte ; & qui quand il a été desséché pendant long-tems , devient du jayet. On a parlé en son lieu de la formation de la terre bitumineuse & des charbons fossiles.

§. 100.

GENRE XXXVII.

II. Succin. Karabé. Ambre jaune.

Succinum. Karabe. Ambra citrina.

Electrum.

1. Il a la dureté & la consistance d'une pierre ; cependant il est friable & cassant.

2. Le succin s'enflamme , fond au feu , donne de la fumée , répand une odeur agréable & laisse , après avoir été brûlé , une masse noire qui ressemble assez à du bitume.

3. Il est toujours d'une couleur claire , & jamais il n'est noir.

4. Le succin tombe toujours au fond de l'eau , surtout lorsqu'il est solide & en masse.

§. 101.

§. 101.

E S P E C E 208.

I. Succin transparent.

Succinum pellucidum.

Il est entièrement transparent & souvent aussi diaphane que du cristal; on y trouve pour l'ordinaire des corps étrangers enfermés; il a moins d'électricité que les autres especes de succins qui ne sont point transparentes. On'a:

1. Le Succin transparent blanc.

Succinum pellucidum album.

2. Le Succin transparent d'un jaune pâle.

Succinum pellucidum pallidè flavesens.

3. Le Succin transparent d'un jaune de citron.

Succinum pellucidum citrinum.

4. Le Succin transparent d'un jaune d'or.

Succinum pellucidum falernum.

5. Le Succin transparent d'un rouge foncé.

Succinum pellucidum obscurè rubrum.

Observ. Il paroît que le succin transparent d'un jaune d'or doit être regardé comme le vrai *Chryseleëtrum* des anciens, quoiqu'il y ait une espece de chrysolite à qui l'on donne ce nom, voyez §. 52. N°. 15. 4. Un

des avantages du succin d'un jaune d'or, c'est de ne tenir jamais sa transparence de l'art ; tout succin qu'on a rendu transparent artificiellement, est d'une couleur pâle. Il y a des gens qui non-seulement ont le secret de clarifier le succin, mais encore de lui faire prendre toutes sortes de couleurs, comme le rouge, le bleu, le pourpre, le verd & le blanc, de sorte qu'il imite les pierres précieuses, & peut-être employé à toutes sortes d'ornemens ; on peut même le rendre assez transparent pour être employé à faire des microscopes, des verres ardents, des prismes & autres instrumens de cette nature.

E S P E C E 209.

II. Succin opaque.

Succinum opacum.

A peine est-il demi-transparent ; souvent il est tout-à-fait opaque, de différentes couleurs, & a beaucoup d'électricité. On a ;

1. Le Succin opaque blanc.

Succinum opacum album.

On comprend sous cette variété tout succin opaque, laiteux, ou de couleur de perle, ou blanchâtre ; il est quelquefois écailleux, plein de nuages & de couleur d'eau.

Observ. Il y a des Auteurs qui distinguent sept ou huit sortes de succin blanchâtre ; ils ont égard, soit au blanc plus ou moins clair dont il est ; soit à sa for-

me extérieure qui est tantôt parsemée d'écailles, tantôt onnée ou d'une autre figure : mais comme il arrive souvent qu'un seul & même morceau de succin est à la fois écailleux & ondulé ; & comme celui qui est d'une couleur de lait ou de perlé est en même-tems ondulé ou parsemé d'écailles, il a paru inutile de compter tant de variétés & de s'arrêter à des circonstances si peu importantes.

2. Le Succin opaque jaunâtre.

Succinum opacum flavesens.

Il est ou d'un jaune de citron ou d'un jaune foncé.

3. Le Succin opaque brun.

Succinum opacum fuscum.

Il est tout-à-fait brun ou d'un brun foncé ; c'est la plus mauvaise espece ; elle contient un peu de terre, c'est ce qui la rend opaque.

E S P E C E 210.

III. Succin coloré.

Succinum mixtione peregrinâ coloratum.

Succinum coloratum.

C'est un succin qui a d'autres couleurs que celles qui lui sont ordinaires, & qui par conséquent contient d'autres matieres colorantes que celles qui ont coûtume de se trouver dans le succin. Il y a :

Zij

1. Le Succin verdâtre.

Succinum coloratum viride.

2. Le Succin bleuâtre.

Succinum coloratum cœrulescens.

3. Le Succin de plusieurs couleurs.

Succinum color. variegatum.

Observ. Kentmann in nomenclat. Fossi. fait mention d'un succin de différentes couleurs.

Observations sur le Succin.

1. *Observ.* Il y a trois manieres de tirer le succin ; la premiere avec des filets, comme cela se pratique sur la Mer Baltique près des côtés d'Allemagne, à la profondeur de 30 ou quarante brasses, sur tout après que le vent du Nord a régné, parce que ce vent pousse le succin vers la côte ; c'est ce qu'on reconnoît aux plantes & herbes maritimes qui y ont été portées par les vents & les vagues. Le fond de la Mer dans les endroits où on tire le succin, est composé de bancs de sable ou de buttes de pierres sablonneuses : on nomme *succinum haustile*, le succin qui a été tiré de cette maniere. La deuxième maniere, c'est de le chercher parmi les sables sur le bord de la Mer, où les vagues & la tempête l'ont jetté : c'est ainsi qu'on le recueille en Scandinavie ; ce succin se nomme aussi *succinum marinum*, ou *haustile*. La troisième maniere, c'est de fouiller la terre ; le succin s'y trouve ordinairement enveloppé dans des couches de sable qui sont souvent couvertes d'une terre alumineuse, & par dessus d'un lit de charbons de terre, ou d'une substance bitumineuse. C'est de cette maniere qu'on en trouve une grande quantité en Prusse où le droit de le tirer est regardé comme un droit Régalien ou de la Couronne.

On dit qu'on a découvert en 1738. en Russie, dans l'Ukraine, à 20 Werstes de Kiowie, une couche de sable brun, au-dessous de laquelle étoit du succin massif, & plus bas du sable blanc ordinaire; on nomme cette espèce de succin, *succinum fossile*. Quant au succin qui se rencontre dans les montagnes & dans les fentes de rochers, comme il arrive en quelques endroits de la France & ailleurs, Neumann *Prælect. chem. pag. 1731.* dit que cette substance n'a point été produite dans ces endroits, mais que ce sont des restes du déluge universel.

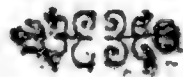
2. *Observ.* On apprend par la distillation que le succin est composé, 1°. d'une eau simple; 2°. d'une huile qui ressemble parfaitement à l'huile de pétrole & qui n'est point du tout miscible avec l'esprit de vin; 3°. d'un sel acide volatil; 4°. d'une terre qui, quand l'huile de succin n'a pas été exactement distillée, est noire & ressemble à de l'asphalte; d'où l'on voit quelle est l'origine du succin, & qu'on doit le mettre au rang des bitumes; ce qu'on peut encore prouver par une autre expérience; on fait dissoudre autant de succin, qu'il peut s'en dissoudre dans l'huile de vitriol, on décante cette solution, & l'on y verse de l'eau; alors il se précipite un poudre grise: si on édulcore cette poudre, & qu'après l'avoir fait sécher, on la jette sur des charbons ardents, elle fume & répand une odeur semblable à celle de l'asphalte. Il paroît que le succin se produit de la manière suivante: lorsqu'un acide sulfureux, sous la forme d'une vapeur ou d'un liquide qui tient quelque terre en dissolution, vient à rencontrer de l'huile de pétrole, il se fait une coagulation, & les corps vivans ou morts du regne végétal, animal ou minéral qui y sont renfermés, ne sont plus sujets à la corruption; c'est pour cette raison qu'on y voit des mouches, des araignées, des fourmis, & d'autres insectes. L'expérience nous fournit la preuve qu'il se fait de pareilles coagulations, & la Chimie peut les imiter: nous avons attribué à l'acide vitriolique, la vertu de pro-

duire cette coagulation; & pour le prouver nous nous contenterons d'ajouter que, quand on verse goutte à goutte une certaine quantité d'huile de vitriol sur de l'huile d'anis, il se produit sur le champ un effet tout semblable.

3. *Observ.* Quant aux prétentions des Alchimistes qui se vantent de pouvoir entièrement dissoudre le succin, & le coaguler de nouveau sans le secours du feu; c'est à l'expérience à nous apprendre ce que nous devons en penser. On dit que Kerckrieg a eu ce secret; Henckel croit qu'on peut mettre le succin en état de pouvoir se dissoudre dans l'esprit de vin bien rectifié; au reste pour coller un morceau de succin à un autre, on fait un ciment composé de mastic, d'huile de lin & de litharge; ou bien l'on se sert tout simplement d'huile de tartre, après avoir d'abord exposé le succin devant le feu.

4. On employe le succin dans la préparation des vernis de laque dont parlent les Chimistes.

5. *Observ.* Voici la manière de rendre transparent le succin opaque; 1°. on l'enveloppe dans du papier, & on le met au bain de sable; on le laisse en digestion ou en cémentation pendant environ 40 heures ou plus dans un pot rempli de sable; on pourra en faisant l'essai sur un morceau, connoître combien de tems il lui faut; 2°. on le met pendant deux jours avec de l'huile de navets dans un pot de terre, augmentant le feu par degrés & avec précaution. Il y a des gens qui pensent que le procédé réussit pareillement avec le bouillon de viande ou de poisson: un phénomène remarquable, c'est que l'huile de lin qui est de toutes les huiles celle qui s'échauffe le plus, ne peut point servir à clarifier le succin.



GENRE XXXVIII.

III. Ambre gris.

Ambra.

1. Il est d'une consistance molle, cependant ténace à peu près comme la cire, ce qui le rend difficile à réduire en poudre; il paroît ordinairement composé de feuilletés ou d'écailles.

2. L'Ambre se fond à un petit feu & donne une odeur agréable; mais si le feu est violent, il se volatilise entièrement & il ne reste qu'un peu de poussière.

3. Il est de différentes couleurs, mais elles sont foncées pour l'ordinaire.

4. Il nâge à la surface de l'eau.

§. 103.

ESPECE 211.

I. Ambre de plusieurs couleurs.

*Ambra binis vel trinis coloribus variegata.**Ambra grisea.*

Il a intérieurement des tâches blanches, noires, ou jaunes; il paroît à l'extérieur enveloppé d'une écorce grise ou d'un gris.

obscur ; il contient souvent des corps étrangers , comme des plumes , des arrêtes , des poissons , des becs d'oiseaux &c. On a :

1. L'ambre gris moucheté de jaune.

Ambra grisea maculis flavis.

2. L'ambre gris moucheté de noir.

Ambra grisea maculis nigris.

Observ. Cette espece d'ambre & sur tout la premiere variété , est la plus précieuse ; elle revient à 8 gros (20 sols) le grain , ce qui fait environ 12 rixdallers la demi once ; cependant l'once s'en vend actuellement aux environs de 15 écus en Allemagne. La Compagnie des Indes Orientales Hollandoise en avoit autrefois un morceau qui pesoit 182 liv. qu'elle avoit acheté pour 1.000 écus ou rixdallers ; depuis il a été dépecé & vendu en détail : le meilleur ambre est celui qui vient des Isles de Madagascar & de Sumatra.

ESPECE 212.

- II. Ambre d'une seule couleur.

Ambra unicolor.

Il n'est que d'une seule couleur ; on n'y remarque ni tâches ni rayes visibles ; il ne donne pas une odeur aussi agréable que celui qui est moucheté ; cette odeur est même quelquefois desagréable. On a :

1. L'ambre blanc.

Ambra unicolor alba.

2. L'ambre jaunâtre.

Ambra unicolor citrina.

On le trouve ordinairement tout seul, cependant il est quelquefois mêlé avec l'ambre moucheté.

3. L'ambre brun.

Ambra unicolor fusca.

C'est celui que l'on tire des Baleines ; il a communément une odeur animale très-désagréable ; il est uni à l'extérieur & comme enveloppé d'une peau.

4. L'ambre noir.

Ambra unicolor nigra.

On le tire aussi des Baleines ; il est tout-à-fait noir & comme poli ; il répand comme le précédent une odeur animale très-désagréable.

Observations sur l'Ambre gris.

1. *Observ.* On a long-tems été en doute sur ce que ce pouvoit être que l'ambre ; il seroit trop long de rapporter ici les différens sentimens qu'on a eu sur ce sujet : quelques Auteurs ont prétendu que cette substance appartenoit au regne animal , parce qu'il s'en trouve dans les baleines ; d'autres ont crû qu'il falloit la rapporter au regne végétal ; d'autres qu'elle étoit du regne aquatique , & l'ont regardée comme

une écume de la Mer, &c. si on en fait l'analyse on la trouve composée, 1°. d'un eau; 2°. d'une liqueur ou esprit acide qui n'est pas aussi fort que l'acide du vinaigre; 3°. d'une huile; 4°. d'une très-petite quantité de sel volatil; 5°. d'une terre ou poussière presque imperceptible; l'huile qu'on en tire ressemble à celle de pétrole, & son sel volatil à celui qu'on obtient des charbons fossiles & du succin, voyez §. 99. *Obs*, 2. mais la dose n'en est point égale: on peut donc se confirmer dans l'idée que nous avons donnée sur la formation & sur l'analogie de ces deux matières. Il est donc évident que l'ambre a été liquide au commencement; cela est démontré par les matières étrangères qui y sont renfermées; il y a même tout lieu de croire que, lorsque l'ambre tombe dans la mer, les baleines l'avalent, & que peut-être ces animaux en sont avides; car il n'est pas douteux qu'on trouve de l'ambre dans les baleines.

Observ. Comme il arrive souvent qu'on falsifie l'ambre à cause de sa cherté; voici la manière de le reconnaître. 1°. Le bon ambre est inégal & raboteux à l'intérieur lorsqu'on vient à le casser. 2°. Si on y enfonce une aiguille qu'on a fait chauffer, il ne s'attache point de résine à l'aiguille, & il en part une odeur très-agréable. 3°. Le bon ambre entre en fusion. 4°. Il est mou & tenace, de façon qu'il s'attache au fond du mortier dans lequel on le pile. 5°. Il se fond entièrement lorsqu'on le met sur des charbons ardents, sans donner beaucoup de fumée; mais il répand une odeur très-agréable. 6°. Si on le fait fondre à la flamme d'une bougie dans une cuillère d'argent, il entre entièrement en fusion sans qu'il s'y forme de bulles, & prend une couleur plus brune. 7°. L'ambre, lorsqu'il est bon, s'enflamme sur le champ & ne cesse de brûler que quand il n'en reste plus. 8°. L'ambre falsifié laisse toujours après l'ustion un peu de terre ou de cendre. 9°. L'ambre véritable ne doit point avoir de saveur.

§. 104.

GENRE XXXIX.

IV. Soufre.

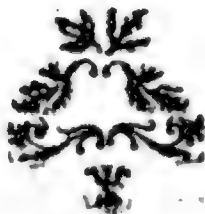
Sulphur.

1. Le soufre considéré en lui-même est un corps solide quoique tendre ; mais il se trouve mêlé avec d'autres substances fossiles.

2. Il brûle dans le feu & produit une flamme bleue accompagnée d'une odeur acide, pénétrante, & fétide; quand il est pur il se consume entièrement dans le feu ; à un feu doux, il se fond dans le creuset sans s'allumer & prend alors une couleur rouge qui redevient jaune aussitôt que le soufre s'est figé.

3. Lorsqu'il est pur , la couleur en est jaune.

4. Il tombe au fond de l'eau.



ESPECE 213.

I. Soufre vierge.

Sulphur nativum purum, flavum. Sulphur vivum.

Il est plus ou moins brillant ; la couleur en est jaune ; on en reconnoît la pureté dans le feu où il s'enflamme sur le champ. On a :

1. Le soufre vierge transparent.

Sulphur vivum pellucidum,

Il est tout-à-fait transparent & cristallin ou du moins demi transparent, d'un jaune pâle ou de citron.

Observ. On n'a point de preuve certaine qu'il se soit trouvé du soufre transparent cristallisé ; le soufre d'un jaune pâle est celui qu'on nomme en France *soufre de Guadeloupe, soufre de Quidon, ou soufre de Quito.*

2. Le soufre vierge opaque.

Sulphur vivum opacum.

Il est ou jaune ou citron, mais non transparent.

3. Le soufre vierge capillaire.

Sulphur vivum capillare.

On le trouve sous la forme de cheveux

dans les fentes des volcans ou montagnes qui vomissent des flammes, telles que le mont Vésuve.

4. Les fleurs de soufre.

Sulphur vivum pulverulentum aquis efflorescens.

On ne remarque gueres ces fleurs; cependant on a crû devoir en faire une variété particulière, parce qu'elles se trouvent sous la forme d'une poussière nageantes à la surface des eaux, ou attachées aux parois des canaux ou tuyaux par où ces eaux passent.

Observ. Il y a des fleurs de soufre de cette espece dans les bains d'Aix-la-Chapelle & dans d'autres endroits. Voyez Scheuchzer *Oryctographia Helvet.* p. 180.

ESPECE 214.

II. Soufre mêlé à de la terre.

Sulphur nativum, mixtionis peregrinæ, coloratum.
Sulphur coloratum. Terra sulphurea.

On rencontre du soufre ainsi mêlé dans des masses argilleuses qui sont plus ou moins brillantes; il est facile de le reconnoître à des couleurs qui n'appartiennent point au soufre; ce mélange de soufre & de terre ne s'enflamme pas aisément. On a :

1. Le soufre mêlé blanc.

Sulphur coloratum album.

Ce soufre est mêlé ou avec de la terre calcaire ou avec de l'alun ; il est ordinairement doux au toucher comme un morceaux de terre glaise ; on le trouve sur le mont Vésuve. Voyez *Kentmann*.

2. Le soufre mêlé gris.

Sulphur coloratum.

Il est mêlé à de la terre grise ou à de l'argille ; c'est proprement ce qu'on appelle la *terre sulfureuse*.

3. Le soufre mêlé verd.

Sulphur coloratum viride.

Il est quelquefois brillant ; il contient un mélange de particules hétérogenes comme sa couleur verte le dénote ; il s'en trouve aussi sur le mont Vésuve. Voyez *Bruckmann magnalia Dei. pag. 54.*

4. Le soufre mêlé noir.

Sulphur coloratum nigrum.

Il y a lieu de croire qu'il entre dans ce mélange , outre le soufre , un peu de bitume terrestre. Voyez *Kentmann*.

E S P E C E 215.

III. Pyrite.

*Sulphur ferro mineralisatum, minerâ difformi
pallidè flavâ, nitente. Pyrites sulphureus rudis.
Pyromachus VETERUM.*

C'est un minéral de figure indéterminée ; dont la couleur est d'un jaune pâle & brillant ; il fait plus ou moins de feu , lorsqu'on le frappe avec l'acier , à proportion de sa dureté ; les étincelles qui en partent sont grandes & accompagnées d'une odeur sulfureuse ; la pyrite se casse dans le feu ; elle y produit une flamme d'une couleur bleue & une odeur suffoquante ; sa couleur d'un jaune brillant devient une poudre d'un rouge foncé ; elle contient du fer. On a :

1. La pyrite solide.

Pyrites sulphureus purus nudus.

Elle donne beaucoup d'étincelles lorsqu'on la frappe avec l'acier ; c'est la vraie pierre à feu des anciens ; elle est dégagée de tout mélange de parties hétérogènes & paroît intérieurement unie & égale

Observ. Il y a des pyrites de cette espece dans la mine de soufre de Dylta dans la Province de Nerike.

2. La pyrite dure.

Pyrites sulphureus rudis , lapide duro mixtus.

Elle donne aussi des étincelles lorsqu'on la frappe avec l'acier, cependant moins que la précédente; elle est mêlée avec de la pierre dure, c'est ce qui l'empêche de tomber d'elle-même en efflorescence à l'air; il faut pour cela qu'elle ait été grillée auparavant.

3. La pyrite molle.

Pyrites sulphureus rudis , lapide molliori mixtus.

Cette pyrite frappée avec de l'acier ne donne que peu ou point du tout d'étincelles, parce qu'étant mêlée avec une pierre tendre & peu compacte, elle se casse & se met en grains plutôt que de faire feu; elle se décompose d'elle-même à l'air & contient moins de fer que les autres pyrites qu'on vient de décrire.

Observ. Il y a des pyrites de cette espece en Finlande & dans beaucoup d'autres endroits.

ESPECE

ESPECE 216.

IV. Pyrites en globules.

Sulphur mineralisatum, minerâ globosâ concretum. Globuli pyritacei.

Elles sont de différentes couleurs, d'une forme plus ou moins sphérique, de la forme de rognons ou en gâteaux, mêlées de terre & de parties étrangères; ces pyrites sont intérieurement ou solides & compactes, ou feuilletées, ou striées; elles contiennent tantôt plus, tantôt moins de soufre & de fer, & ne font pas toujours feu lorsqu'on les frappe avec l'acier. On a:

1. Les pyrites en globules sphériques.

Globuli pyritacei spherici.

Elles sont tout-à-fait sphériques, d'un jaune brillant, d'un brun couleur de rouille, ou d'une autre couleur; les premières donnent des étincelles lorsqu'on les frappe avec de l'acier, les dernières n'en donnent point.

2. Les pyrites demi-sphériques.

Globuli pyritacei hemi-sphærici.

Elles sont intérieurement ou feuilletées,

ou striées, d'un jaune brillant ou d'une autre couleur.

3. Les pyrites en globules oblongs.

Globuli pyritacei oblongi.

Elles sont sphériques & allongées, ou d'une forme presque ovale ; la couleur en est ou brune, ou rouge, ou d'un jaune luisant.

Observ. Il y a à Franckenberg en Allemagne, une espèce de pyrite oblongue & aplatie qui contient de l'arsenic. Voyez *Henckel Pyritologie*, pag. 236.

4. Les pyrites en grappes de raisin.

Globuli pyritacei botryitum concreti.

Elles ont la forme de grappes de raisin, & chaque grappe est composée de plusieurs pyrites en globules attachées les unes aux autres.

5. Les pyrites en gateaux.

Globuli pyritacei plani vel compressi.

Elles ressemblent souvent à des crêtes ; il y en a d'autres qui sont comme des gateaux ronds & aplatis.

Observ. On pourroit aussi diviser ces pyrites en globules, eu égard à leur couleur, de la manière suivante.

1. Pyrites en globules d'une jaune pâle.

Globuli pyritacei pallidè flavi.

La forme en est plus ou moins sphérique, & la couleur d'un jaune brillant; elles se décomposent difficilement à l'air; elles font feu lorsqu'on les frappe avec l'acier. On en trouve dans les mines.

2. Les pyrites en globules noirâtres.

Globuli pyritacei nigricantes. Minera martis solaris Hassia.

Elles sont noirâtres à l'extérieur & jaunâtres à l'intérieur, se décomposent très-aisément à l'air, ne font point feu lorsqu'on les frappe avec de l'acier, & ne contiennent que peu ou point de fer; on les trouve dans des terres argilleuses.

3. Les pyrites en globules d'un gris clair.

Globuli pyritacei variegati. Pyrites Anglicus.

Elles sont d'un gris blanc & luisantes, ne se décomposent point à l'air, ne font point feu contre l'acier, & ne contiennent point de fer.

4. Les pyrites en globules d'une couleur de rouille.

Globuli pyritacei, colore fusco, vel rubescente.

Elles sont extérieurement ou brunes ou

A a ij

de la couleur de la rouille de fer, ne font point feu contre l'acier, & ne se décomposent point à l'air. Voyez *Woodward. p. 174. 175. T. 1. Attempt. &c.*

E S P E C E 217.

V. Marcassites ou Pyrites cristallisées.

*Sulphur ferro mineralisatum, formâ cristallisatâ.
Marchasita. Crystalli pyritacei.
Drusa pyritacea.*

Il y en a de différentes figures, & en cristaux de différentes formes; elles sont d'un jaune brillant; frappées avec de l'acier, elles donnent beaucoup d'éteincelles, perdent leur couleur dans le feu, & y deviennent ou brunes ou rouges; les marcassites contiennent du fer, du soufre, & souvent beaucoup de cuivre. On a :

1. Les marcassites quadrangulaires.

Marcasitæ tetraedricæ.

Un des côtés sert de base, & les autres forment des angles qui vont se terminer en pointe.

2. Les marcassites cubiques hexahédres.

Marcasitæ hexaedricæ tessulares.

3. Les marcaffites prismatiques hexahédres.

Marcaffitæ hexaedricæ prismaticæ.

4. Les marcaffides exahédres en rhomboides.

Marcaffitæ hexaedricæ rhomboidales.

Elles sont pour l'ordinaire de la même figure que les cristaux de vitriol.

5. Les marcaffites hexahédres cellulaires.

Marcaffitæ hexaedricæ cellulares.

Elles ressemblent aux rayons du miel & sont exagones.

6. Les marcaffites octahédres.

Marcaffitæ octaedricæ.

Elles ont ordinairement la même figure que l'alun.

7. Les marcaffites décahédres.

Marcaffitæ decaedricæ.

8. Les marcaffites dodécahédres.

Marcaffitæ dodecaedricæ.

9. Les marcaffites à quatorze côtés.

11. Les marcassites en groupes de cristaux.

Marcasitæ in congerie cristallina.

12. Les marcassites feuilletées.

Marcasitæ bracteatae.

Elles sont composées d'un assemblage de feuillets ou de lames qui forment une figure régulière & déterminée.

13. Les marcassites fistuleuses.

Marcasitæ fistulosæ.

Elles sont composées ou de cristaux, ou de feuillets ou lames, ou elles ressemblent à des tuyaux de pipes.

Observ. Comme quelques gens donnent le nom de *marcassite* à la pyrite, sur tout lorsqu'elle est en cristaux ou qu'elle affecte une figure particulière & déterminée; on a crû devoir donner ici ce même nom à la pyrite cristallisée, afin qu'on attachât enfin au mot de *marcassite*, une idée certaine & déterminée.

ESPECE 218.

VI. Pyrite brune.

Sulphur ferro mineralisatum, minerâ fuscâ, vel hepaticâ. Pyrites fuscus. Pyrites aquosus.

La couleur en est d'un rouge foncé, comme celle du foye; elle contient beau-

coup de fer, peu de soufre, presque point d'arsenic, & point du tout de cuivre. On

a :

1. La pyrite brune en lames.

Pyrites fuscus lamellosus.

2. La pyrite brune à gros grains.

Pyrites fuscus particulis majoribus.

3. La pyrite brune cubique.

Pyrites fuscus.

Observ. Cette espece de pyrite ressemble beaucoup à la mine d'étain hépatique ou de couleur de foye, & à celle de cuivre de la même couleur, avec cette différence que la pyrite dont nous parlons, ne contient point de cuivre.

Observations sur le soufre & sur la Pyrite.

1. *Observ.* Il se trouve encore accidentellement du soufre dans le

A. Regne aquatique.

1. Eau sulfureuse.

Aqua sulphurea.

Voyez l'*Hydrologie* §. 28. N. 8. & §. 30. N. 2. & 3. Henckel prétend dans sa *pyritologie* pag. 469. &c. qu'il y a aussi du soufre dans l'Océan & dans l'eau de la mer; & qu'on en peut tirer tant de la matiere grasse & visqueuse qui se trouve au fond de la mer, que de la liqueur qui reste après

qu'on l'a fait évaporer avec précaution & qu'on en a séparé le sel marin.

B. Dans le regne minéral.

2. Cinnabre.

Cinnabaris.

On en donnera la description en parlant du vif-argent.

3. Arsenic rouge.

Risigallum.

4. Orpiment.

Auripigmentum.

5. Mine d'arsenic rouge:

Germanicè Kupfernikkel. Cuprum Nicolai.

On en trouvera la description en parlant de l'arsenic.

6. Mines d'antimoine.

Mineræ antimonii.

Elles contiennent toutes du soufre ; on les trouvera décrites en parlant de l'antimoine.

7. Quelques mines de fer.

Mineræ martis sulphuræ.

Ce sont celles dont on tire un fer qui est cassant lorsqu'il a été rougi.

8. Mines de cuivre.

Mineræ cupri sulphuræ.

Le soufre se trouve encore caché; 1°. dans toutes sortes de terres & de pierres, surtout dans celles qui sont colorées; 2°. dans plusieurs especes de mines dont il est impossible de faire ici l'énumération, dont on ne peut séparer le soufre que très-difficilement, & où il n'est qu'en très-petite quantité; 3°. dans tous les métaux & demi-métaux; quoiqu'on n'y découvre pas de soufre ordinaire, on ne laisse pas d'y rencontrer un soufre *principe*.

2. *Obs.* Nous avons de grandes obligations à Henckel de nous avoir donné un détail aussi intéressant qu'utile sur la pyrite dans sa *Pyritologie* ou *Histoire des Pyrites*. Il distingue trois especes de Pyrites relativement à la couleur, la Pyrite jaune, la Pyrite d'un jaune pâle, & la Pyrite blanche. Nous avons mis la premiere qui contient du cuivre au rang des mines de cuivre, & la dernière au nombre des mines d'arsenic. La pyrite d'un jaune pâle est celle que nous venons de décrire ici, num. 3. 4. & 5. quant à sa figure extérieure, cette pyrite a différentes nuances, & tire tantôt plus tantôt moins sur le blanc; mais cette différence n'est pas importante & dépend d'une petite portion d'arsenic sur lequel le soufre l'emporte en quantité. Il se rencontre à peine une pyrite sulfureuse qui ne contienne en même-tems un peu d'arsenic; celle qui se trouve en Suede dans la mine de soufre de Dylta, est sur tout dans ce cas; ainsi les variétés des pyrites en globules du N°. 4. & des marcaassites du N°.

5. n'ont point les mêmes propriétés , quoiqu'elles soient toutes du nombre des pyrites d'un *jaune pâle* ; en effet , il y en a quelques-unes qui contiennent du fer & du soufre ; d'autres ont outre cela du cuivre , sur tout les marcassites quadrangulaires. Voici les règles générales de Henckel. 1°. Plus une pyrite contient de cuivre , moins il s'y trouve de soufre , & plus elle contient de fer , plus elle a de soufre. 2°. Plus il y a d'arsenic dans une pyrite , moins elle contient de soufre. 3°. Dans un minéral où l'on trouve du soufre sans arsenic , on ne trouvera jamais de cuivre. 4°. Plus une marcassite est solide , compacte & anguleuse , plus on aura lieu de croire qu'elle contient des parties cuivreuses ; on en dira davantage sur cette matière , en comparant la pyrite avec les mines de cuivre.

Observ. Le soufre se tire , 1°. par la distillation des trois espèces de pyrites dont on vient de parler ; sçavoir , des pyrites , des pyrites en globules & des marcassites. 2°. Le soufre se tire aussi des mines de cuivre par le grillage. *Voyez le Supplément.*

4. *Observ.* On voit que le soufre est produit par un acide vitriolique & une matière inflammable : en effet , lorsqu'on brûle du soufre & que la partie inflammable se consume , l'acide vitriolique se dégage & se manifeste par son odeur pénétrante. Une autre preuve de ce qu'on vient de dire , c'est qu'on peut faire du soufre artificiel de tout ce qui se brûle , en unissant la partie inflammable avec l'acide vitriolique : on ne découvre que ces deux principes dans le soufre ; il n'est pas douteux que la matière inflammable qui se rencontre dans le soufre naturel , ne vienne d'un bitume , non qu'il entre quelque huile dans le soufre ; mais la partie inflammable du bitume se dégage pour s'unir avec l'acide vitriolique.

5. *Observ.* De ce qui vient d'être dit , on peut tirer des conclusions générales sur la formation des substances sulfureuses. 1°. Lorsque le Phlogistique est uni intimement avec de l'eau , un peu de terre , & un acide vitriolique volatil en très-petite quantité ; ce mê-

l'ange produit une huile de pétrole liquide. Quand le Phlogistique est uni avec un peu d'eau, plus de terre, & l'acide vitriolique volatil, ce mélange produit du bitume, des charbons de terre, du jayet, du succin, & d'autres substances. 3°. Quand ce même Phlogistique est uni avec une quantité suffisante d'eau, d'acide vitriolique pur & d'un peu de terre, il se forme du soufre; on ne retire jamais ni huile ni sel volatil du soufre par la voye de la distillation.

§ 106.

III. ORDRE OU DIVISION.

Demi - Métaux.

Semi - Metalla.

Les demi-métaux sont des corps terrestres, pèsans, fusibles au feu où ils acquièrent de l'éclat; ils se durcissent ensuite à l'air & prennent à la partie supérieure une surface convexe; ils ne sont que peu ou point du tout malléables, & sont plus ou moins fixes ou volatils au feu.

1. *Observ.* Quoique les métaux & les demi-métaux se ressemblent en ce qu'ils sont de tous les fossiles les plus pèsants, qu'ils entrent en fusion au feu, qu'ils jettent de l'éclat, & qu'ils se durcissent à l'air en prenant une surface convexe; cependant ils ne laissent pas d'en différer, non-seulement par la ductilité & la malléabilité dont les métaux sont susceptibles, tandis que les demi-métaux n'ont presque point ces propriétés, mais encore parce que les métaux sont beaucoup

plus fixes au feu que les demi-métaux. Il y a encore d'autres propriétés qui les distinguent ; on les indiquera en parlant de chaque espèce ; ce sont ces différences qui m'ont déterminé à ranger les demi-métaux sous une division particulière , afin de n'avoir à traiter que des seuls métaux dans la quatrième & dernière division.

2. *Observ.* Les propriétés de fondre au feu , d'en recevoir de l'éclat , de se durcir à l'air , & d'y prendre une surface convexe , sont particulières aux métaux & aux demi-métaux : c'est par cette raison qu'on ne doit appeller ni métaux ni demi-métaux , les minéraux qui ne sont qu'un assemblage de matières terreuses ou pierreuses , entremêlées ou pénétrées de soufre ou d'arsenic , ou composées de métaux ou demi-métaux , que l'action du feu réduit ou en pierre ou en scories , ou en verre. Il arrive très-rarement ou presque jamais que l'on trouve les métaux ou demi-métaux ailleurs que dans leurs matrices ou mines ; c'est par le secours de l'art qu'on parvient à tirer de toute mine le métal qui y est contenu ; pour séparer le métal de la matière avec laquelle il est mêlé , on se sert d'additions ou de fondans qui ont de l'analogie avec la substance impure & légère qui entre dans la composition des minéraux , & par ce moyen la substance la plus pesante se précipite ; en considération de ces phénomènes , j'ai crû qu'en parlant de chaque métal ou demi-métal , il seroit à propos de traiter aussi des mines qui fournissent les substances dont nous venons de décrire les propriétés.



§. 107.

G E N R E X L.

I. Vif-Argent. Mercure.

*Hydrargyrum. Mercurius. Argentum
vivum.*

1. C'est le seul de tous les demi-métaux qui sont entièrement fluide & coulant, d'une nature semblable à l'eau, sans cependant mouiller ; en conséquence de cette propriété le mercure se divise par le moindre effort en un nombre infini de particules.

2. Les particules fluides qui le composent sont toujours sphériques.

3. Il est entièrement opaque & d'une couleur blanche & éclatante comme celle de l'argent.

4. Sa pesanteur spécifique approche le plus près de celle de l'or : elle est à celle de l'eau dans la proportion de 41,000, ou 13,539 :: 1,000. Il faut aussi remarquer que cette pesanteur varie, & qu'en hyver elle est plus considérable qu'en été. C'est de tous les fluides celui qui est le plus froid à l'air, comme il est facile de s'en appercevoir.

5. Au feu il devient le plus chaud de tout les corps fluides , & il est déjà très-volatil au degré de chaleur de l'eau bouillante.

6. Le mercure ne se calcine & ne se vitrifie point au feu ; en effet , quoiqu'il résiste à un feu doux & modéré , y prenne une couleur noirâtre , devienne rougeâtre à un feu plus fort , & que dans la distillation il se montre sous la forme d'une vapeur ou fumée blanchâtre ; cela n'empêche point qu'on ne puisse très-aisément par le moyen du feu sans le secours d'aucune addition lui rendre sa première forme & sa couleur argentine ; lorsqu'il a été calciné par lui-même , on peut encore le vitrifier avec le miroir ardent. *Voyez Geoffroi mat. med. Tom. I. p. 250.*

7. Le mercure a la propriété d'attirer & de dissoudre les métaux ; il attire & dissout premièrement & par préférence à tous les autres , l'or , ensuite l'argent , le plomb , l'étain , le zinc , le bismuth ; il s'attache plus difficilement au cuivre ; mais pour l'unir avec le fer & le régule d'antimoine , il faut une préparation antérieure ; il ne s'unit point du tout avec le cobalt : cette attraction ou dissolution

qui s'opere par la trituration dans un mortier , s'appelle *Amalgame*. La propriété dont il est ici question , & celle qui a été indiquée plus haut au N^o. 5. une fois connues , il sera aisé de se faire une idée de l'art de dorer , qui ne consiste qu'à appliquer l'or amalgamé avec le mercure sur de l'argent ; le feu fait évaporer le mercure , & l'or reste étroitement attaché à l'argent.

8. Le mercure n'est mis que difficilement en dissolution dans l'eau régale , & elle ne le dissout point avant que d'avoir été sublimé ; ainsi *le mercure sublimé* n'est autre chose qu'un vif argent dissout par l'eau régale. Ce mercure sublimé est soluble dans l'eau ; & l'huile de tartre par défaillance versée sur cette dissolution , y fait un précipité d'un jaune orangé.

9. Il se dissout aussi dans l'eau forte , mais sans produire de chaleur ; la solution est blanchâtre & donne un précipité tout blanc , lorsqu'on y met du sel marin ou de l'alcali volatil.

10. Mêlé avec du soufre il se sublime d'une couleur rouge comme le cinnabre ; c'est ce qu'on appelle *Cinnabre factice*.

Observ. Je regarde comme inutile de rapporter ici

beaucoup d'autres propriétés du mercure ; celles qui viennent d'être décrites , suffisent pour le faire connoître.

§. 108.

ESPECE 219.

I. Mercure vierge.

Hydrargyrum nativum.

C'est un vis argent plus ou moins pur ; qui se trouve ou seul ou mêlé avec d'autres corps , sans cependant y être minéralisé ; il est aisé de le reconnoître , soit à la simple vûe , soit à l'aide du feu. On a :

1. Le mercure vierge pur.

Hydrargyrum nativum purum.

Il est très-coulant , n'est mêlé d'aucune matiere pierreuse , ni de rien d'étranger.

2. Le mercure vierge mêlé à de la terre.

Hydrargyrum nativum impurum.

Il n'est ordinairement que très-peu ou point coulant ; il est mêlé avec une terre calcaire ou avec de l'argille dont la couleur est blanche & rouge.

3. Le mercure vierge mêlé à de la terre.

Hydrargyrum nativum lapidi immixtum.

Ce mercure est plus ou moins pur ; il est si foiblement attaché à la pierre , qu'en frappant dessus , le mercure en sort ; on peut aussi le distinguer à la simple vûe , ou par le secours du microscope.

Observ. La pierre mercurielle n'est point une espèce particulière de mine de vif argent ; il y a différentes pierres auxquelles le mercure ne se trouve joint qu'accidentellement. Les globules ou pierres mercurielles sphériques qui se trouvent en Istrie , dans le Frioul & en Italie , sont de cette nature ; il en est de même d'un mica ou sable luisant qui se trouve aussi dans ces endroits ; il y en a dans de l'ardoise & dans la galène à grandes stries. Henckel dit qu'il a reconnu du vif argent dans la mine arsénicale blanche nommée *Mispikkel* ; peut être que toutes les différentes espèces de pierres ou de minéraux qui se trouvent dans le monde , seroient pénétrées de mercure , si on les portoit dans les endroits où il se forme , ou dans une veine de mercure ; mais on ne seroit point en droit pour cela d'en faire des mines particulières de ce demi-métal ; il en est de même du *Guhr* ou de la terre mercurielle dont nous venons de parler au N^o. 2.

E S P E C E 220.

II. Cinnabre.

Hydrargyrum sulphure mineralisatum ; minera rubra. Cinnabaris.

Il est rouge , très-pesant , tantôt plus
Tome I. *Bb*

tantôt moins brillant; il contient, quand il est pur, un septième de soufre & six parties ou même plus de mercure; le cinnabre est beaucoup plus volatil au feu que les autres minéraux. On a :

1. Le cinnabre strié de figure indéterminée.

Cinnabaris striata figuræ incertæ.

Il est entièrement rouge; sa figure extérieure est indéterminée, mais intérieurement il est strié.

2. Le cinnabre strié de forme sphérique.

Cinnabaris striata, figuræ sphericæ.

Il est rayonné ou strié intérieurement, & en dehors d'une figure ronde entièrement rouge.

3. Le cinnabre compacte d'un rouge foncé.

Cinnabaris compacta ex rubro nigra.

Ce cinnabre n'est pas bien pur; il est uni & compacte intérieurement, & d'un rouge tirant sur le noir; il contient souvent du mercure vierge qui n'est point combiné ou minéralisé avec du soufre. Voyez *Brückmann*, Tom. I. p. 67.

4. Le cinnabre d'un rouge jaunâtre.

Cinnabaris compacta colore croci metallorum, seu flavo rubente.

Il n'est pas pur, mais il est compacte & ferré; sa couleur est presque jaune; il est fort pesant.

5. Le cinnabre d'un brun foncé.

Cinnabaris compacta colore spadiceo.

Il est très-pesant & assez compacte; il contient aussi du mercure vierge; il devient rouge quand on l'écrase sur une pierre; sa couleur ressemble d'ailleurs assez à celle de la sanguine.

Observ. Bruckmann in *Epist. itiner.* prétend qu'il y a du cinnabre qu'on peut polir, tourner au tour, & travailler comme du marbre.

Observations sur le mercure.

1. *Observ.* Il est bien surprenant qu'en général on regarde le mercure comme la base des métaux, tandis que, sans parler des autres métaux, on tire cinquante fois plus d'or que de mercure des entrailles de la terre; il y a très-peu de mines d'or, d'argent, de plomb, de cuivre & de fer, où l'on trouve du mercure. On feroit infailliblement de grands progrès dans la Minéralogie, si tous ceux à qui il a passé des métaux par les mains, prenoient la peine de recueillir différentes expériences, tant sur les métaux de leur Pays, que sur ceux des Pays étrangers.

2. *Observ.* On appelle *Mercurus vierge* le vif argent qu'on trouve pur, & coulant dans les mines; ou qui est forcé à sortir des pierres qui le contiennent par le moyen de l'eau ou par des égouttoirs faits exprès; celui qu'on tire du cinnabre ou des pierres par la distillation & à l'aide du feu, s'appelle *Mercurus facilius*.

3. *Observ.* Voici comment on s'y prend pour puri-

fier le mercure. 1°. S'il est mêlé ou sali par de la poussière, on le passe par une peau de chamois. 2°. S'il s'y trouve quelques autres saletés, on le lave dans de l'esprit de vin bien rectifié. 3°. S'il a contracté de la graisse, on le lave dans de l'eau de savon, ou dans une lessive âcre, telle que celle dont se servent les Savonniers. 4°. S'il se trouve mêlé de quelqu'alcali, il faut le laver dans du vinaigre. 5°. S'il est mêlé avec du plomb ou du bismuth, comme cela arrive souvent, il faut le distiller. 6°. S'il est mêlé avec du soufre ou de l'arsenic, il faut le mettre en distillation après y avoir joint de la chaux vive ou de la limaille de fer. La voye la plus courte & la plus aisée, c'est de réduire le mercure en *æthiops minéral* en le triturant avec du soufre, d'y joindre deux fois autant de chaux vive, & de mettre ensuite le mercure en distillation. La manière de s'assurer de la pureté du mercure, c'est 1°. de voir s'il est bien coulant sur le papier, & s'il ne laisse point de saletés sur les endroits par où il a passé. 2°. S'il n'a point de pellicule à sa surface. 3°. Si en le triturant avec de l'eau dans un mortier, il ne salit point l'eau. 4°. Si en le tenant sur le feu dans une cueillere de fer, il ne pétille & ne décrépité point. 5°. Si, lorsqu'on le dissout dans l'eau forte, il ne se précipite aucune saleté au fond du Vaisseau.

4. *Observ.* Boerhaave a distillé cinq cens fois dix-huit onces de mercure purifié, sans y remarquer aucun changement, sinon qu'il étoit devenu plus coulant, & que sa pesanteur spécifique étoit augmentée; il y eut cependant quelques grains d'une poudre foncée qui demeurèrent fixes au feu; il ne s'est encore trouvé aucun Chimiste qui ait pu analyser le mercure de manière à développer les parties dont il pouvoit être composé; c'est par cette raison que quelques Chymistes l'ont mis assez mal-à-propos au nombre des principes chimiques; il y en a d'autres qui attribuent sa formation & sa composition à une terre vitrifiable & volatile, ou comme quelques-uns s'expriment, *ex principio arsenicali mercurificante*; d'autres à un principe

sulfureux. Voyez Basile Valentin, *Tract. de reb. nat. & supern. sub. tit. de spiritu mercurii. Le Recueil de Breslau* 1721. Geoffroi *materia med. Tom. I. p. 250.*

5. *Observ.* On pourra fixer le mercure si l'on en mêle avec précaution avec de l'étain ou du plomb fondu qui commence à se figer; ce n'est autre chose qu'un amalgame du vif argent avec des métaux, par lequel il a perdu sa fluidité.

6. *Observ.* Pour ce qui est du vif argent qui a été trouvé en 1660, 1689 & 1696, dans les mines de Salberg, on peut consulter les *Acta Upsaliensia anno 1720. To. III. pag. 55.*

§. 109.

GENRE XLI.

II. Arsenic.

Arsenicum.

1. L'arsenic est aigre, cassant, d'une nature presque saline; en effet, si on le fait bouillir pendant une journée dans 14 ou 15 fois son poids d'eau, il se dissout; & si l'on fait évaporer la dissolution, on obtient des cristaux jaunes, transparens & irréguliers.

2. Il est ou opaque, ou d'une couleur blanche, ou transparent, & ressemble à du verre.

3. Sa pesanteur spécifique est environ de 5, 000. mais celle du régule d'arsenic est de 8, 308.

B b iij

4. Il entre en fusion au feu & s'y volatilise entièrement ; il se montre alors sous la forme d'une fumée blanche , accompagnée d'une odeur d'ail très-dangereuse ; lorsque cette fumée est refroidie , elle se condense & forme une substance blanche , pesante & demi-transparente. Si l'on fait fondre de l'arsenic & qu'il vienne ensuite à se figer , il se change en une masse blanche demi-transparente , plate à sa surface ; il ne s'enflamme point dans le feu.

5. L'arsenic perd sa transparence à l'air , & y devient de plus en plus d'un blanc sale & farineux.

6. Il se dissout dans toutes sortes de liqueurs , comme dans l'eau , le vinaigre , l'esprit de vin , l'huile , & les différentes solutions ; mais il exige pour sa dissolution une quantité plus ou moins grande de liqueur , de chaleur , & de digestion. Voyez *Acta erud. Upsal. Brand. de semimetallis* 1733.

7. L'arsenic se mêle avec tous les métaux ; & l'or auquel il est allié , devient grisâtre dans l'endroit de la fracture ; l'argent , d'un gris foncé , & le cuivre , blanc ; l'étain mêlé avec de l'arsenic donne une composition blanche qu'on

ne peut faire entrer en fusion ; du plomb, il en fait un verre de couleur d'hyacinthe , ou une substance très-dure & très-cassante ; il change le fer en une masse noire. Voyez *Brand, ibid. acta erud. Upsal.*

8. Il donne son régule de deux manieres.

(A) *par précipitation* ; on fait fondre l'arsenic avec du flux noir à un feu convenable ; aussi-tôt qu'il est entré en fusion, on le verse dans un cône : au lieu de flux noir, il vaut mieux se servir de savon & de potasse dont on prendra égale quantité, & le double de ce qu'on aura pris d'arsenic ; il faut aussi employer au moins deux onces d'arsenic , sans quoi il y en auroit trop peu ; de cette façon on obtient un régule : ce régule 1°. se fait aisément au feu, est moins disposé à se volatiliser , & si on le tient long-tems au feu , il prend à sa surface un enduit d'un verre jaune qui ressemble à de la litharge. 2°. Il conserve long-tems son éclat à l'air, lors même qu'il est divisé en morceaux. 3°. Il ne se dissout qu'avec peine dans l'eau forte ; mais il s'y précipite sous la forme d'une chaux blanche. 4°. Il est jaunâtre à l'extérieur & à l'intérieur cubique,

feuilleté , & ressemblant beaucoup à du bismuth.

(B.) L'on obtient le régule d'arsenic *par sublimation* ; cela se fait ou avec deux creusets à la façon de Brand. Voyez *Act. erud. Upsal. ibid.* ou dans une cornue ; on mêle l'arsenic avec quelque matiere inflammable , comme de l'huile , du suif , du fayon , &c. De cette maniere le régule monte dans le col de la cornue ; ce régule 1°. n'est point fusible au feu , mais il s'allume & donne une petite flamme , sans pourtant se vitrifier. 2°. Il perd en une nuit son brillant à l'air & devient trouble & nébuleux. 3°. Il se dissout dans l'eau forte avec une violente effervescence & donne ensuite des cristaux semblables à ceux de l'argent. 4°. Il a à la surface supérieure une couleur blanche comme celle de l'argent ; à la surface inférieure une couleur jaune comme celle du cuivre jaune ; à l'intérieur il est feuilleté , & les feuillets qui le composent sont tantôt minces & tantôt épais.

§. 110.

E S P E C E 221.

I. Arsenic vierge.

Arsenicum nativum simplex. Arsenicum.

C'est un arsenic pur & dégagé de toute substance terreuse, pierreuse ou minérale; on le reconnoît à sa couleur, à sa fumée, & à l'odeur qu'il donne dans le feu. On a :

1. L'arsenic en vapeurs.

Arsenicum nativum vaporosum.

Cet arsenic s'éleve dans les mines sous la forme d'une vapeur ou fumée si pernicieuse qu'elle est capable de faire mourir ceux qui y sont exposés.

2. L'arsenic vierge en farine.

Arsenicum nativum farinaceum.

Il ressemble à de la farine blanche; il est produit en partie par de l'arsenic décomposé, & en partie par un dépôt d'arsenic en vapeur qui s'est condensé.

3. L'arsenic cristallin.

Arsenicum nativum cristallinum.

Il est blanc, transparent, semblable à du verre blanc; il est très-rare.

Observ. L'arsenic en vapeur est souvent mêlé de soufre; si on connoît la vapeur sulfureuse & l'arsenic en vapeur, & si l'on conçoit ce que c'est que la matrice des métaux, on pourra aisément se former une idée de la génération des métaux.

ESPECE 222.

II. Arsenic rouge.

Arsenicum nativum purum, sulphure mixtum, rubrum, vel flavum. Risigallum. Sandaracha. Realgar. Arsenicum rubrum, flavum.

C'est de l'arsenic mêlé avec du soufre; il est ou rouge ou jaune; ce dernier contient moins de soufre que le rouge. On a:

1. L'arsenic jaune.

Risigallum flavum.

Il est ou d'un jaune de citron, ou d'un jaune tirant sur le rouge, ou orangé.

2. L'arsenic opaque rouge.

Risigallum opacum rubrum.

3. L'arsenic rouge demi-transparent.

Risigallum semi-pellucidum.

Il ressemble souvent à du cinnabre de

mi-transparent , & souvent à de l'ambre
demi-transparent.

4. L'arsenic rouge transparent:

Risigallum pellucidum.

Souvent il est aussi clair & aussi transparent qu'un rubis.

Observ. Il y a des Naturalistes qui mettent de la différence entre l'arsenic rouge & l'arsenic jaune ; ils nomment le premier *Sandaracha* , & le second *Risigallum*. Plus la couleur de cette espèce d'arsenic est rouge , plus il est un violent poison ; cependant le jaune est le plus dangereux de tous : on en trouve en Transilvanie & en Turquie ; il est fort beau à la vue ; il y en a aussi à Rothendal , Elfdal & Osterdal en Suede.

E S P E C E 223.

III. Arsenic noir.

Arsenicum nativum , purum , bitumine mixtum , cinereum , vel nigrum , fugax. Arsenicum nigrum. Arsenicum bituminosum. Cadmia bituminosa AGRICOLÆ.

C'est un arsenic pur , d'une couleur grise ou noire , mêlé de quelque matière inflammable , ou de quelque portion de bitume ; tantôt il paroît feuilleté & peu compacte , tantôt il est plus ferré & ressemble à une pierre nouvellement cassée ; il est à l'intérieur brillant comme du plomb fraîchement coupé ; il noircit à l'air en

très-peu de tems, & prend une couleur obscure; il se volatilise entièrement au feu, c'est ce qui le fait appeller en Allemand *fliegen pulver*, poudre volante: si on le présente à la flamme d'une bougie, il en part aussi-tôt une fumée blanche; il s'enflamme aussi dans le feu. On a:

1. L'arsenic noir friable.

Arsenicum nigrum friabile.

Il est noir, peu compacte & friable; il ressemble assez à de l'arsenic qui a été sublimé avec une matiere inflammable.

2. L'arsenic noir solide.

Arsenicum nigrum solidum.

Il est pour l'ordinaire d'un bleu gris ou d'un noir tirant sur le gris, un peu plus compacte & plus dur que le précédent; il ressemble intérieurement à du plomb fraîchement coupé.

Observ. Il n'est pas surprenant de trouver dans l'espece dont on vient de parler, l'arsenic sous une forme presque métallique; il peut se faire que la matiere bitumineuse unie avec l'arsenic le métallise, quand il est sublimé par la chaleur souterraine; on nomme quelquefois l'arsenic noir *Cobalt testacé*; on l'appelle aussi *Poudre aux mouches*, & *Pierre arsenicale*, il ne faut cependant pas le confondre avec le *Cobalt testacé* qui contient du fer. Voyez *Henckel Pyritologie*, pag. 605.

ni avec la pierre arsenicale dont on donnera plus bas la description, & qu'on nomme communément *Pyrite arsenicale*.

E S P E C E 224.

IV. Orpiment.

Arsenicum sulphure, & lapide spathoso & micaceo mineralisatum, minerâ flavescence. Auripigmentum. Arsenicum citrinum DIOSCORIDIS & PLINII.

C'est un minéral arsénical dont la couleur est ou d'un verd ou d'un rouge jaunâtre ; il est mêlé de grains brillans de spath ou de petits grains de sable luisant ou de paillettes de mica ; il contient aussi du soufre, ne s'allume point aisément au feu ; mais il y prend une couleur obscure, produit une flamme d'un bleu clair, & donne une fumée blanche fort épaisse, accompagnée d'une odeur d'ail très-forte ; après avoir passé par un feu violent, il reste une matiere verdâtre semblable à du sable. Il y a :

1. L'orpiment d'un jaune verdâtre.

Auripigmentum citrinum.

2. L'orpiment d'un rouge jaunâtre.

Auripigmentum rubro flavum.

On nomme quelquefois cette dernière espèce d'orpiment, *soufre minéral*.

1. *Observ.* L'orpiment est proprement la substance que les anciens nommoient *arsenic* ou poison ; lorsqu'il avoit été calciné dans un creuset jusqu'à devenir rouge, ils l'appelloient *Sandaracha*.

2. *Observ.* On se sert de l'orpiment pour préparer l'encre de sympathie : on prend pour cet effet 2 onces d'orpiment, 1 $\frac{1}{2}$ once de chaux vive ; on pulvérise avec soin ces deux matières, & on les fait bouillir au plus un demi quart d'heure dans 12 onces d'eau. Lorsqu'on a écrit avec du vinaigre de litharge, *aceto lithargirii*, on passe cette décoction par-dessus ; par ce moyen l'écriture invisible paroît ; on peut aussi se servir de cette solution d'orpiment & de chaux vive pour essayer des vins ; c'est par cette raison qu'on la nomme liqueur à essayer le vin, *liquor vini probatorius*. En effet, les Marchands de Vins de mauvaise foi sont dans l'usage d'adoucir les vins, lorsqu'ils sont aigris, avec du plomb, de la litharge, ou quelqu'autre préparation tirée du plomb. Les Turcs & les autres Orientaux se servent d'orpiment pour faire leur *Rusma* ou *Lusma*, qui est un dépilatoire ; on croit qu'ils le préparent avec une forte solution d'orpiment & de chaux vive, mêlée avec de l'huile de spic.

ESPECE 225.

V. Arsenic testacé ou Cobalt testacé.

Arsenicum ferro mineralisatum ; testaceum. Arsenicum testaceum. Cobaltum testaceum.

Ce minéral est d'une couleur grise brillante ; il est composé de couches ou de

feuilletés recourbés les uns sur les autres, comme un oignon; lorsque ces couches sont dégagées des parties terrestres qui les environnent, elles ont la figure d'un hémisphère creux ou concave; si on les frappe, elles rendent le même son que du métal; elles ressemblent quelquefois à du cuivre jaune bien pur.

Observ. L'arsenic testacé contient quelquefois du cobalt, & c'est par cette raison que quelques-uns l'ont mis au rang des mines de cobalt: il y a cependant de l'arsenic testacé entièrement dépourvu de couleur bleue; ce minéral donne toujours au verre auquel il est mêlé une couleur d'un bleu mat & obscur. (Les Allemands nomment ce minéral *Schirben-Kobolt*, cobalt testacé.)

ESPECE 226.

VI. Mine d'arsenic cubique.

Arsenicum ferro mineralisatum, minera tessulari; livido-nigra. Tessera arsenicalis.

Elle est en dez ou en cubes octogones, & d'une figure régulière; sa couleur est noirâtre: on croit qu'il s'y trouve un peu de fer; mais cela ne paroît point bien décidé. Il y en a en Suede dans les mines de Liufnedal.

VII. Mine d'arsenic blanche, ou
Pyrite blanche.

*Arsenicum ferro mineralisatum; minera albescente;
tessulis vel planis micante. Minera arse-
nici alba. Pyrites albus; GERMAN.
Mispikkel.*

Elle est de toutes sortes de figures, cependant plus ordinairement cubique ou en dez; elle paroît quelquefois taillée à facettes brillantes assez grandes; elle est blanche & luisante comme de l'étain, & conserve ordinairement sa blancheur à l'air. On a:

1. La mine arsenicale blanche cubique:

Minera arsenici alba tessularis.

2. La mine arsenicale blanche à facettes brillantes:

Minera arsenici alba planis micans.

VIII. Pierre arsenicale.

*Arsenicum ferro mineralisatum; minera difformi;
granulis cinereo-cærulescentibus micante.
Minera arsenici cinerea. Pyrites albus.
Cobaltum NONNELLORUM.*

Elle est d'un gris de cendre tirant un
peu

peu sur le bleu , entièrement compacte ,
mêlée de paillettes ou particules luisantes ;
elle donne des étincelles lorsqu'on la frap-
pe avec de l'acier , & répand une odeur
arsénicale ; elle noircit à la longue à l'air ,
& ressemble beaucoup à une mine de Co-
balt ; on en trouve près de Losofen.

Observ. Pour éviter la confusion qu'auroit pu occa-
sionner le mot de *Pyrite* , je n'ai point voulu me ser-
vir de la phrase de *Pyrite blanche* ; j'ai mieux aimé
nommer le minéral dont il est ici parlé *pierre arsenicale* ,
ou *mine d'arsenic cendrée* , afin que la dénomination de
pyrite demeurât attachée au soufre , & que les noms
de *pyrite d'or* , *pyrite de fer* , *pyrite d'arsenic* , ne causas-
sent point de méprise.

E S P E C E 229.

IX. Mine d'arsenic d'un rouge de cuivre.

Kupfernikkel GERMAN.

*Arsenicum sulphure & cupro mineralisatum ,
minera difformi , æris modo rubescence. Mi-
nera arsenici rubra. Cuprum Nicolai Woodw.*

Sa couleur est d'un gris rougeâtre assez
ressemblante à celle du cuivre ; elle con-
tient une assez grande quantité d'arsenic ,
fort peu de soufre , & encore moins de
cuivre.

Observ. C'est mal-à-propos & par ignorance que
ce minéral a été nommé *cuprum Nicolai* en Latin ; on
l'appelle en Allemand *Kupfernikkel* ; on a crû apparem-

ment que *Nikkel* signifioit la même chose que *Nicolas* ; mais c'est une méprise ; *Kupfer-Nikkel* , dans le cas dont il s'agit ici , ne signifie autre chose que cuivre faux (*pseudo-cuprum*) ou *minera cupri spuria*.

E S P E C E 230.

X. Terre arsenicale.

Arsenicum terrâ mineralisatum. Terra arsenicalis.

Cette terre contient quelques parties arsénicales ; on ne peut la reconnoître mieux qu'à la fumée & à la vapeur qu'elle donne dans le feu.

Observ. Henckel in *Ephem. nat. curios. Vol. II. pag. 364.* donne la description d'une terre ou marne arsenicale qui se trouve dans le filon d'une mine qui est dans le voisinage de Dresde ; la couleur de cette marne est d'un gris tirant sur le bleu ; elle est tendre & grosse au toucher, un peu vitriolique, & entremêlée de parties pierreuses.

Observations sur l'arsenic.

1. *Observ.* Outre les minéraux qu'on vient de décrire , on trouve encore l'arsenic.

A. Dans le regne végétal.

1. Eau arsenicale.

Aqua arsenicalis.

Voyez-en la description dans *l'Hydrologie* §. 23. N^o. 10.

B. Dans le regne minéral.

2. Mines de cobalt.

Mineræ cobalti.

On les décrira en parlant du cobalt.

3. Mines de bismuth.

Mineræ Wismuthi.

Voyez plus bas le Bismuth

4. Blende.

Pseudogalena.

Voyez le zinc.

5. Mines de fer arsenicales.

Mineræ martis arsenicales.

Ces sortes de mines donnent un fer qui casse aisément lorsqu'il est froid.

6. Mine de cuivre blanche.

Minera cupri alba.

On en trouvera la description en parlant du cuivre.

7. Mines de plomb.

Mineræ plumbi.

8. Mines d'étain.

Mineræ stanni.

9. Mines d'argent arsenicales.

Mineræ argenti arsenicales.

On les trouvera décrites chacune dans leur place.

Il se trouve encore de l'arsenic, quoiqu'en petite quantité, dans les mines de cuivre jaune & d'un verd tirant sur le jaune, dans les mines d'antimoine, &c. On n'a parlé ici que de celles qui contiennent de l'arsenic d'une façon visible; on en découvre aussi dans quelques pierres réfractaires composées de particules de mica. Voyez la *Pyritologie*, p. 611.

2. *Observ.* L'arsenic dont nous venons de parler & qui est actuellement connu de tout le monde, ne l'étoit point du tout il y a environ deux cens ans. L'orpiment est ce que les anciens nommoient Arsenic.

3. *Observ.* Il y aura peut-être des personnes qui s'imagineront que tout ce qui donne une fumée blanche dans le feu est de l'arsenic; mais ils se tromperont: la pierre calaminaire, la blende, le zinc, l'antimoine, le vif argent produisent une fumée blanche, & ne sont pas de l'arsenic pour cela. La marque distinctive de l'arsenic est l'odeur d'ail qui accompagne cette fumée blanche; d'où l'on peut conclure encore que toute fumée qui est accompagnée d'odeur, n'a pas toujours le soufre pour principe.

4. *Observ.* L'arsenic blanc & en cristaux n'est autre chose qu'une substance métallique calcinée à laquelle on rend sa forme métallique, en y joignant quelque matière inflammable; réduction qui se fait précisé-

ment de la même manière que celle de tous les autres métaux , après qu'ils ont été calcinés ; ainsi il y a réellement dans l'arsenic un principe mercuriel , ou une substance métallique qui prend sa forme métallique (*metalleitas*) lorsqu'on y joint un phlogistique convenable , & il paroît à différentes circonstances , qu'outre ce que nous venons d'indiquer , l'arsenic contient encore un sel acide caché.

§. III.

GENRE XLII.

III. Cobalt.

Cobaltum. Cadmia vitri cærulei.

1. Le cobalt est un demi-métal dur , mais friable , & d'une nature presque terreuse ; c'est aussi pour cette raison que bien des gens le regardent plutôt comme une terre métallique , que comme un demi-métal.

2. La couleur en est pâle ; & quand on le casse , il ressemble à du métal rompu.

3. Il a la pesanteur métallique.

4. Il est assez fixe dans le feu ; il ne s'y enflamme point & n'y donne point de fumée , mais il entre en fusion lorsque le feu est violent ; il se vitrifie très-difficilement avec le plomb , c'est pourquoi il ne peut point s'insinuer dans la coupelle , ni

être employé à purifier l'or ou l'argent ; si , après avoir été bien calciné & bien pulvérisé , on le fait fondre avec du sel alcali , & des cailloux , il donne un verre bleu.

5. Il se dissout très-difficilement dans l'eau forte & donne une couleur verdâtre à la dissolution que l'eau seule ne peut précipiter ; il faut un alcali pour y réussir ; l'alcali fixe le précipite d'une couleur noire , & l'alcali volatil donne une couleur rouge au précipité ; le cobalt se dissout aussi dans l'eau régale qu'il teint en verd ; la dissolution ne se précipite point non plus par l'eau ; mais le précipité qui se fait par l'alcali fixe , est noir , & par l'alcali volatil , d'un rouge très-vif.

6. On ne peut jamais unir le cobalt au bismuth ; c'est pourquoi , lorsqu'on traite ou qu'on fait fondre les mines de bismuth , l'arsenic se sépare par sublimation , & l'on trouve aussi séparée la matière ou terre colorante à laquelle les Allemands donnent le nom de *Wismuth graupen* (farine de Bismuth) : mais le cobalt s'unit au cuivre par la fusion ; il rend ce métal aigre & cassant ; cette union est même si intime , qu'il est très-difficile , pour ne point dire impossible , de l'en séparer.

7. Il ne s'amalgame point avec le mercure.

§. 112.

ESPECE 231.

I. Mine de Cobalt cendrée.

Cobaltum arsenico mineralisatum, minerâ difformi, granulis colore plumbeo micantibus. Minera cobalti cinerea. Cobaltum Galenæ.

Sa couleur est d'un gris de cendre ; elle ressemble souvent à la galène de plomb à petites stries & à grains brillans , & encore davantage à la pyrite arsénicale décrite au §. 110. N°. VIII. mais la mine de cobalt est d'un grain plus fin, d'une couleur plus obscure & rougeâtre. On trouve

1. La mine de cobalt cendrée compacte comme l'acier.

Minera cobalti cinerea texturæ chalybeæ.

Le grain en est brillant, très-fin, ferré ; dur, & d'une couleur foncée, semblable à celle de l'acier ; elle est assez pesante ; il en part beaucoup d'étincelles lorsqu'on la frappe avec de l'acier ; ces étincelles sont blanches, & l'odeur qui en part est très-désagréable.

2. La mine de cobalt cendrée friable.

Minera cobalti cinerea, granulis minoribus, striata, fragilis;

Cette mine de cobalt est d'une couleur plus claire que la précédente; on la prendroit à la simple vûe pour du métal fondu; elle n'est pas fort compacte, mais elle est un peu friable.

3. La mine de cobalt cendrée à gros grains.

Minera cobalti cinerea, granis majoribus, fragilis.

Elle est composée de particules brillantes & grossières; elle est presque farineuse & assez friable.

Observ. On est très-sujet à confondre la pyrite arsenicale avec la mine de cobalt; voici les différences qui les distinguent. 1°. Toute mine de cobalt est d'une couleur plus foncée, un peu rougeâtre, & d'un grain plus fin que la pyrite arsenicale. 2°. Le cobalt donne un verre bleu, au lieu que la pyrite arsenicale donne un verre noir. 3°. La pyrite arsenicale ne donne point son régule par la fusion, mais par la sublimation, à l'exception du régule de la partie ferrugineuse qui est toujours dans la pyrite arsenicale.

E S P E C E 232.

II. Mine de cobalt spéculaire.

Cobaltum arsenico mineralisatum, fissile, colore nigro splendente. Minera cobalti specularis.

La couleur de cette mine de cobalt est

noire; elle est feuilletée & luisante comme un miroir.

Observ. Je ne peux décider précisément à quel point cette mine de cobalt diffère des autres, & si cette différence est assez grande pour en faire une espèce particulière, attendu que je n'ai point eu occasion de la voir; il pourroit se faire que ce ne fût autre chose qu'une mine de cobalt mêlée à du spath feuilleté, ou à de la sélénite.

ESPECE 233.

III. Mine de cobalt vitreuse semblable à des scories.

Cobaltum arsenico mineralisatum, minerâ colore glauco, scoriis simile. Minera cobalti scorix-formis

Elle est d'une couleur bleuâtre ou d'un gris bleu & brillant; ce minéral ressemble à des scories dont on a tiré tout le métal. On a :

1. La mine de cobalt dure & vitreuse.

Minera cobalti scorix-formis dura.

Elle est dure, & quand on la casse elle s'éclate comme du verre; elle ressemble souvent à la mine de cuivre vitreuse, ou à la mine de cuivre d'un gris de fer.

2. La mine de cobalt vitreuse & spongieuse.

Minera cobalti scorix-formis spongiosa.

Cette mine n'est point compacte & ressemble à l'enduit qui s'attache aux parois des fourneaux; quelquefois elle noircit les mains; elle est comme de la suie & presque comme de la mine de plomb.

E S P E C E 234.

IV. Mine de cobalt en cristaux.

Cobalti minera diversimodè figurata.

Drusa cobalti.

On nomme ainsi une mine de cobalt grise ou d'une couleur foncée; il y en a de différentes figures.

1. La mine de cobalt en végétation.

Drusa cobalti dendritica.

Cette mine est naturellement ornée de figures qui représentent des arbrisseaux ou des buissons, ou elle en a pris la forme; elle se décompose si aisément à l'air, qu'en peu de tems la figure en disparoît. Il y en a de cette espece en Alsace.

2. La mine de cobalt cristallisée.

Drusa cobalti cristallisata.

Cette mine est en cristaux qui ont

une forme ou cubique, ou pyramidale, ou irrégulière.

3. Le cristal de cobalt.

Drusa cobalti simplex.

Il a la figure d'un cristal ordinaire; il n'y a que par sa couleur qu'il ressemble à une mine de cobalt.

E S P E C E. 235.

V. Fleurs de cobalt.

Cobalti minera, colore rubro vel flavo, efflorescens.
Flos cobalti.

Lorsque la mine de cobalt est placée dans un endroit humide ou simplement exposée à l'air, elle se décompose sur le champ, change de couleur & devient d'un rouge ou d'un jaune qui pénètre de part en part, ou qui n'est qu'extérieur. On a :

1. La fleur de cobalt striée comme l'amiant.

Flos cobalti amianti-formis striata.

Elle est ou rouge, ou pourpre, ou violette, très-fine, striée, & cassante; les filets ou stries qu'on y remarque ne sont point ferrées; elle ressemble assez à de l'a-

424 MINÉRALOGIE.

miente ; elle perd au feu la moitié de son poids , ce qui vient de la partie arsenicale qui en est dégagée.

2. La fleur de cobalt superficielle.

Flos cobalti superficialis.

C'est une mine de cobalt qui , en tombant en efflorescence, a pris extérieurement une couleur ou rouge ou jaune.

E S P E C E . 236.

VI. Mine de cobalt terreuse.

Cobalti minera , incerti coloris , terrea. Minera cobalti terrea.

Sa couleur varie , & sa consistance est terreuse & peu compacte. On a :

1. La mine de cobalt terreuse blanche.

Minera cobalti terrea alba.

Cette mine est d'un blanc qui tire un peu sur le verd ; elle est très-légère & très-molle , paroît composée de petites mottes ou grumeaux , & ressemble beaucoup à la marne blanche. Il y en a dans le Duché de Wirtemberg.

2. La mine de cobalt terreuse jaune.

Minera cobalti terrea lutea.

Elle ressemble à de l'ochre jaune ; elle n'est ni compacte ni pesante.

Observ. On s'imaginera peut-être que les deux variétés de la mine de cobalt terreuse ne sont autre chose que du cobalt tombé en efflorescence , ou une mine de cobalt décomposée ; mais il restera toujours une difficulté , & l'on pourra demander comment il arrive que ces terres changent encore de couleurs ? en effet , elles se couvrent souvent d'une couleur rouge à la surface ; il faut de deux choses l'une , ou qu'elles n'aient point encore été décomposées , ou qu'elles se décomposent de nouveau pour prendre une nouvelle couleur.

3. La mine de cobalt terreuse comme de la fuye.

Minera cobalti terrea fuliginea.

Elle est si peu compacte qu'elle noircit les mains comme de la fuye ; elle donne une très-belle couleur bleue sans qu'il soit besoin de la griller auparavant.

4. La mine de cobalt argilleuse.

Minera cobalti terrea argillacea.

On trouve en Wermeland du cobalt mêlé avec de l'argent vierge dans de l'argille bleue. Voyez Brand cité par Swedenborg *de ferropag.* 68. On en rencontre aussi dans de l'argille noire dans le pays de Wirtemberg. Voyez Gefner *de cobalto P. I.* p. 21. 35.

Observ. Le régule qu'on tira de l'argile bleue, fut d'abord regardé même par celui qui en étoit l'inventeur, comme une espèce de bismuth; mais il découvrit par la suite que c'étoit du cobalt.

Observations sur le Cobalt.

1. *Observ.* Les mines dont on vient de faire l'énumération, sont les seules qui contiennent du cobalt; à moins qu'on n'en excepte

Les mines de Bismuth.

Mineræ Wismuthi.

On trouve aussi quelquefois du cobalt dans la mine arsenicale que nous avons nommée *Arsenic testacé*, & dans la mine d'arsenic d'un rouge de cuivre ou *Kupfernikkel*; mais le cobalt que l'on y trouve y est mêlé aussi accidentellement que l'argent dans les mines de cobalt.

2. *Observ.* Woodward dans son *Catalog. Exot. T. II. P. I. p. 27.* parle de safre vierge, *zaffera nativa*, mais on n'en a jamais découvert; ainsi ce fait peut-être regardé comme fort incertain.

3. *Observ.* Le Dr Brand est le premier qui ait mis le cobalt au rang des demi-métaux. *Voyez Acta erud. upsaliensia*: il y a bien des gens qui prétendent encore que le cobalt n'est autre chose qu'une terre vitrifiable qui donne un verre bleu; cependant la propriété qu'il a d'entrer en fusion dans le feu, & celle de prendre en refroidissant une forme convexe à sa surface, dénotent un principe mercuriel; au lieu que la vitrification seule ne marque qu'une terre vitrifiable.

4. *Observ.* Le mot de *cobalt* a plusieurs significations. 1°. On le donne à la mine arsenicale blanche & à la pyrite arsenicale. 2°. A l'arsenic testacé que les Allemands nomment *cobalt testacé*, *schirben-Kobolt*. 3°. Au minéral dont on se sert pour faire le safre ou verre bleu ; c'est pour cela qu'on le nomme *cobaltum pro cæruleo*, *cobalt* pour la couleur bleue : c'est de ce dernier que nous parlons ici. Il en est de même des significations du mot Latin *Cadmia*. 1°. Il se prend pour un enduit qui s'attache aux parois des fourneaux, & c'est le *cadmia fornacum*, *cadmie des fourneaux*, ce ne sont que des fleurs de zinc. 2°. *Cadmia fossilis*, *vel lapidosa*, c'est la pierre calaminaire. 3°. *Cadmia fossilis pro cæruleo*, seu *cadmia metallica*, c'est le *cobalt* dont nous venons de parler.

5. *Observ.* Une maniere facile d'éprouver promptement si le *cobalt* peut donner une belle couleur bleue, & s'il est mêlé avec du bismuth, c'est de faire fondre la mine avec deux ou trois fois son poids de borax qui deviendra d'un beau bleu si le *cobalt* est bon. Il paroît clairement de-là que la couleur bleue est métallique & tire son origine de la farine de bismuth que les Allemands nomment *Wismuth-graupen* & du *cobalt*.

§. 113.

GENRE XLIII.

IV. Antimoine.

Antimonium. Stibium. Stibi AGRICOLA.

1. C'est un demi-métal aigre & cassant, ce défaut lui vient du soufre qui y est mêlé ; c'est de tous les demi-métaux celui qui approche le plus du *cobalt* ; il se brise aisé-

fitôt qu'on le frappe avec le marteau.

2. Sa couleur est blanchâtre à peu près comme celle de l'argent ; plus il est dégagé de soufre , plus il est blanc ; quant à son tissu & à sa composition intérieure , il est par filets & par stries.

3. La pesanteur spécifique de l'antimoine crud est 4,000. ou 4,700 ; mais celle du régule d'antimoine est comme 7,500. soit qu'il ait été fait par le fer ou par l'étain.

4. L'antimoine se volatilise entièrement au feu , & il communique cette propriété aux autres métaux ; il entre difficilement en fusion , & quand il y est entré , il devient d'un rouge foncé ; lorsqu'il a été préalablement calciné, il devient susceptible de vitrification & se change en un verre d'un brun rougeâtre.

5. Quand il est mêlé avec les métaux , il n'y a que sa partie sulfureuse qui s'unisse très bien avec l'argent & les autres métaux ; mais sa partie réguline ne s'unit qu'avec l'or seul ; c'est par cette raison que l'antimoine sert à purifier l'or & à le dégager des autres métaux qui peuvent être alliés avec lui.

6. Il se dissout dans l'esprit de sel &
dans

dans l'eau régale , mais l'eau forte ne fait que le réduire en une espece de chaux ou de poudre blanche.

7. L'antimoine a une telle antipathie avec l'aimant , que , lorsqu'il est mêlé avec du fer , il l'empêche d'en ressentir les impressions.

8. On peut parvenir à l'amalgamer avec le vif argent par un tour de main tout particulier. Voyez *Henckel de appropriat.* pag. 106.

§. 114.

E S P E C E 237.

I. Antimoine vierge.

Antimonii regulus nativus.

Ce régule a été tout nouvellement trouvé en Suède dans la mine de Salberg ; c'est M. Antoine Swab qui en a le premier fait la découverte , voyez *l'hist. de l'Acad. Royale des Sciences de Suede* 1748. p. 99. &c. Il ressemble extérieurement à la mine arsenicale blanche décrite au §. 110. *N. VII.* ses côtés sont irréguliers ; ses facettes sont les unes plus grandes, les autres plus petites. Ce régule se dissout dans l'eau régale & se précipite par l'eau ; en

fondant au feu , il se met d'abord en fleurs ; ensuite il se change en verre.

ESPECE 238.

II. Mine d'antimoine striée.

Antimonium sulphure mineralisatum striatum.

Minera antimonii striata.

Elle est d'un gris bleuâtre , brillante , friable & composée de stries tantôt grossières , tantôt fines ; elle entre en fusion à la flamme d'une bougie ; & mise dans le feu , elle répand une fumée blanche. On a :

1. La mine d'antimoine à stries parallèles.

Minera antimonii striata , striis parallelis.

Elle est composée de filamens ou de stries qui sont parallèles les unes aux autres.

2. La mine d'antimoine à stries irrégulières.

*Minera antimonii striata , striis sparsis inordinatis ,
vel decussantibus.*

Elle est composée de stries qui ressemblent à des épics répandus dans la mine ; ces stries se croisent & se coupent les unes les autres.

3. La mine d'antimoine à stries étoilées.

Minera antimonii striata, striis stellatis.

Elle est composée d'un assemblage de stries qui forment des étoiles.

4. La mine d'antimoine striée écailleuse:

Minera antimonii striata, striis in squammulas concretis.

Parmi les filamens qui la composent, il y en a de larges, d'autres si déliées qu'on ne peut les discerner; ils forment des feuillets ou écailles, ce qui fait que cette mine ressemble au premier coup d'œil à la galene ou mine de plomb cubique.

1. *Observ.* On nomme aussi cette mine Galene d'antimoine, *galena stibii*; on en auroit pu faire une espèce particulière, si ce n'eut été que les filets, qu'on distingue dans quelques-unes des écailles dont cette mine est un assemblage, prouvent qu'elle est de la même nature & de la même composition que l'espèce qui précède.

2. *Observ.* Il y a de la mine d'antimoine striée dans le mine de cuivre de Striposen dans le District de Norbarg en Westermanie.



ESPECE 239.

III. Mine d'antimoine en plume.

Antimonium magnâ copiâ sulphuris mineralisatum, lanæ instar; fibris capillaribus separatis.

Minera antimonii plumosa.

Les filets qui composent cette mine sont très-déliés & arrangés comme ceux de l'alun de plume, ils sont distingués les uns des autres; la mine contient beaucoup de soufre; aussi entre-t-elle en fusion à la flamme d'une bougie à peu près comme feroit du soufre pur.

ESPECE 240.

IV. Mine d'antimoine solide.

Antimonium sulphure mineralisatum, minerâ difformi, solidâ, livido-fuscâ. Minera antimonii solida.

Elle est tout-à-fait solide & compacte & ressemble à du fer ou à du plomb poli; elle est assez cassante; elle entre en fusion à la flamme d'une bougie & répand de la fumée.



E S P E C E 241.

V. Mine d'antimoine cristallisée.

Antimonium sulphure mineralisatum, cristallisatum. Minera antimonii cristallisata.

La couleur de cette mine est d'un gris tirant sur le bleu ; elle est striée intérieurement , & ressemble extérieurement à des cristaux , ou à des groupes de cristaux de différentes figures. On a :

1. La mine d'antimoine cristallisée d'une figure indéterminée.

Minera antimonii cristallisata figuræ incertæ.

2. La mine d'antimoine cristallisée en pyramides.

Minera antimonii cristallisata turrisformis.

3. La mine d'antimoine cristallisée en tubercules.

Minera antimonii cristallisata tuberosa & nodosa.

E S P E C E 242.

VI. Mine d'antimoine colorée.

Antimonium sulphure & arsenicò mineralisatum, rubrum. Minera antimonii colorata.

Elle est toujours striée , & doit sa couleur à l'arsenic & au soufre dont le mélange & la vapeur donnent au corps métallique une couleur ou rouge ou jaune.

On a :

D d iij

1. La mine d'antimoine rouge.

Minera antimonii colorata rubra.

2. La mine d'antimoine d'un rouge jaunâtre.

Minera antimonii colorata ex rubro flava.

3. La mine d'antimoine d'une couleur pâle.

Minera antimonii colorata pallida.

Observ. Comme la mine d'antimoine colorée diffère des espèces précédentes tant par sa couleur que par son tissu ou sa composition, on n'a pu se dispenser d'en faire une espèce particulière. L'arsenic rouge, l'orpiment & les fleurs de cobalt fournissent la preuve que l'union du soufre & de l'arsenic fait prendre aux minéraux une couleur ou rouge, ou d'un jaune rougeâtre.

Observations sur l'antimoine, & sur ses mines.

1. *Observ.* Avant la découverte d'A. Swab, dont nous avons parlé au commencement de ce §. N^o. 1. on n'avoit point encore vu l'antimoine sous la forme régulière & demi-métallique qui lui est propre ; on rencontre de l'antimoine dans les mines d'or, d'argent, de plomb & de fer, aussi-bien que joint à quelques mines arsenicales & au cinnabre avec qui elles sont quelquefois mêlées ; mais ces accidens ne mettent point de différence réelle dans les mines d'antimoine.

2. *Observ.* Les mines arsenicales de zinc & de fer qui sont réfractaires à la fonte, telles que la blende, la blende rouge, & la mine de fer arsenicale, sont à l'extérieur très-ressemblantes à la mine d'antimoine ; elles sont même striées comme elle ; mais indépendamment des autres différences qui se trouvent entr'elles, il est aisé de les distinguer des mines d'antimoine, en ce que toutes ces dernières ont la propriété d'entrep

en fusion même à la flamme d'une bougie, au lieu que les autres résistent à l'action du feu le plus violent.

3. *Observ.* Lorsque la mine d'antimoine a été séparée des terres, pierres, ou autres matières étrangères qui l'environnent, on fait fondre la mine dans un creuset, l'antimoine tombe au fond & coule par une ouverture pratiquée dans le fond de ce creuset dans un autre creuset qui est placé au-dessous du premier; ce qu'on nomme *antimoine crud*, c'est celui qui se vend chez les Apoticaire & Droguistes, & qui est le plus communément employé dans les Arts & Métiers; il est composé d'une substance métallique ou d'un régule & de soufre; il est aisé de s'appercevoir qu'il contient du soufre par la fumée qui s'en élève & par la couleur bleue qu'il prend, aussi-tôt qu'on le met sur des charbons ardents. Lorsque l'antimoine a été dissout dans de l'eau régale, il reste au fond de la dissolution une poudre d'un jaune tirant sur le gris qui n'est autre chose qu'un vrai soufre qui a les mêmes propriétés que le soufre ordinaire; on retrouve la partie réguline qui donne à l'antimoine l'état de demi-métal, lorsqu'on précipite la dissolution par le moyen du tartre, du nitre, ou du flux noir; on obtient de cette façon le régule d'*antimoine simple*. Si la précipitation s'est faite par le moyen de la limaille de fer, on l'appelle *régule d'antimoine martial*; si c'est par l'étain, *jovial*; & ainsi des autres matières dont on trouvera les procédés dans les ouvrages des Chymistes; ce régulé est composé, 1°. d'un principe sulfureux ou inflammable; quand on fait partir ce principe par le moyen du feu, le régule perd sa forme métallique & se change en une chaux. 2°. Il est composé d'une terre métallique vitrifiable; c'est ce qu'on peut voir clairement lorsqu'on vitrifie la chaux qui est restée après la calcination. Il y a beaucoup de raisons de douter s'il se trouve des parties arsenicales dans l'antimoine, puisqu'on n'en tire rien de semblable par la sublimation, & que l'huile de tartre par défaut ne peut en rien dissoudre.

4. *Observ.* Tout le monde sçait que les Orfevres & les Raffineurs se servent de l'antimoine crud pour purifier l'or & en rendre la couleur plus vive; ce qui se fait en dégageant l'or des autres métaux avec lesquels il peut être allié; mais bien des personnes ne sçavent pas que cette purification ne s'opère que par le moyen du soufre qui est contenu dans l'antimoine; d'où l'on voit qu'on peut purifier l'or en le mettant en fusion avec du soufre ordinaire mêlé avec du sel marin décrépité; ce procédé est aussi sûr que celui qui se fait par l'antimoine. Une marque qu'il se mêle à l'or quelques parties régulines; c'est que, quand on l'a fait fondre avec du régule d'antimoine, il a toujours une couleur plus pâle qu'auparavant.

5. *Observ.* Il n'est point encore décidé si le régule d'antimoine contient du mercure, comme quelques Auteurs le prétendent; les Alchimistes prétendent avoir une manière de faire par art du mercure avec l'antimoine. Henckel dit que le régule d'antimoine est une substance qui a cessé d'être mercure & qui commence à devenir métal. On peut se servir du régule d'antimoine pour dorer, aussi-bien que de l'or amalgamé avec du mercure.

§. 115.

GENRE XLIV.

V. Bismuth, ou Etain de glace.

Wismuthum. Marcassita officinarum. Plumbum cinereum AGRICOLÆ. Stannum cinereum.

1. Le bismuth approche beaucoup de l'antimoine par sa qualité cassante, cependant il est un peu plus tenace que lui; il

n'est pourtant point malléable, mais il se casse & se brise sous le marteau.

2. Il est un peu jaunâtre, c'est ce qui le distingue du zinc & du régule d'antimoine; ce dernier demi-métal est plus blanchâtre que lui, & le zinc est plus bleuâtre; quant à son tissu, le bismuth paroît composé de cubes formés par un assemblage de feuillets ou de lames.

3. Sa pesanteur spécifique est de 9, 700, ou bien 10, 000.

4. Il entre en fusion à un feu modéré; en se fondant, il répand de la fumée; cependant il ne se volatilise point entièrement au feu; il entre dans la coupelle comme le plomb, & on peut s'en servir à purifier l'or & l'argent; après avoir été calciné, il se vitrifie; il ne donne point une couleur bleue au verre comme le cobalt, mais il fait un verre brun.

5. Il se mêle avec les autres métaux & demi-métaux, à l'exception du cobalt & du zinc; quand il est mêlé avec les métaux, il les blanchit & les rend tendres & fragiles comme les demi-métaux.

6. Il se dissout dans l'eau forte avec moins de promptitude & d'effervescence que le zinc; la dissolution devient d'un

rouge couleur de rose & se précipite par l'eau ; sa dissolution dans l'eau régale est d'un jaune orangé : elle peut aussi être précipitée par le moyen de l'eau.

7. Il s'amalgame avec le vif-argent ; lorsqu'on mêle du bismuth avec du plomb, de l'étain ou de l'argent, ces métaux sont disposés par ce mélange à s'unir si intimement avec le mercure, qu'ils passent avec lui au travers du chamois, surtout lorsqu'on ajoute du plomb ou du bismuth fondu avec deux fois autant de mercure qu'on a fait bouillir avec de l'huile dans un pot de fer. D'où l'on voit que la purification du mercure, en le faisant passer au travers du chamois, est très-insuffisante.

§. 116.

ESPECE 243.

I. Bismuth vierge.

Wismuthum nativum.

Il est plus ou moins pur ; on le reconnoîtra à l'effervescence avec l'eau forte, à la couleur rougeâtre qu'il lui donne, & à la facilité qu'il a de fondre à la flamme d'une bougie. On a :

1. Le bismuth vierge solide.

Wismuthum nativum solidum.

On le trouve répandu dans d'autres substances fossiles ou minérales.

2. Le bismuth vierge superficiel.

Wismuthum nativum tenuibus lamellis adhærens.

3. Le bismuth vierge en grains.

Wismuthum nativum, granulis interspersum.

4. Le bismuth vierge en cubes.

Wismuthum nativum, cristallisatum, figurâ tessulari.

Observ. Kentmann & Bruckmann, *Epist. itin.* XLII. N^o. 9. s'accordent à dire qu'il se trouve du bismuth vierge à qui la chaleur souterraine a donné un parfait degré de cuisson ; on en rencontre près de Joachimsthal en Bohême ; on rapporte aussi qu'il s'en est trouvé près de Lososen dans des filons ou gangues stériles.

ESPECE 244.

II. Mine de bismuth d'un gris cendré.

Wismuthum arsenico & cobalto mineralisatum, punctulis galenæ instar micantibus.

Minera wismuthi cinerea.

Galena wismuthi.

Cette mine est d'un gris clair & presque blanchâtre ; elle ressemble assez à la galene de plomb à grandes stries ; elle

contient du bismuth , du cobalt & de l'arsenic , ne donne que peu ou point du tout d'éteincelles , lorsqu'on la frappe avec l'acier , & ne fait point d'effervescence avec l'eau forte ; la portion de cobalt qu'elle contient donne un verre bleu , souvent même sans qu'il soit besoin de la calciner auparavant. On a :

1. La mine de bismuth grise solide.

Minera Wismuthi cinerea solida.

2. La mine de bismuth grise striée.

Minera Wismuthi cinerea striata.

Observ. On trouve beaucoup de mine de bismuth de cette espèce à Farila en Helsingland , & dans les mines de Las.

ESPECE 245.

III. Fleurs de bismuth.

Wismuthum arsenico & sulphure ac cobalto mineralisatum , colore flavescente variegato efflorescens. Minera wismuthi versicolor.
Flos wismuthi.

Cette mine est d'un gris jaune , tirant quelquefois sur le rouge , le verd , ou le bleu , ce qui vient du soufre qui y est mêlé en plus ou moins grande quantité ; elle est assez pesante & a pour l'ordinaire une

enveloppe noire ; elle fait feu lorsqu'on la frappe avec de l'acier & répand une odeur très-désagréable , fait effervescence avec l'eau forte & ne produit point aisément un verre bleu, à moins qu'elle n'ait été préalablement calcinée.

Observ. La couleur rouge des fleurs de bismuth est toujours plus pâle & moins vive que celle des fleurs de cobalt.

ESPECE 246.✓

IV. Mine de bismuth sabloneuse.

Wismuthum arsenico & cobalto mineralisatum, matrice arenacea. Minera wismuthi arenacea.

C'est une mine de bismuth qui s'est formée dans un grès de couleur brune ; elle contient du cobalt en même tems ; il y en a de cette espèce près de Joachimsthal en Bohême. *Bruckmann Epist. itiner. XLIV. N. 7.*

Observations sur le Bismuth.

1. *Observ.* Outre les mines que nous venons de décrire, il y a encore du bismuth qui se trouve mêlé.

1. Dans quelques mines de cobalt.

Mineræ cobalti.

Elles ont été décrites ci-devant.

2. Dans des mines d'argent.

Mineræ argenti.

On en trouve de cette espèce près de Schneeberg. Voyez Bruckmann *Epist. itiner.* XLII. N. 12. vers la fin.

2. *Observ.* On demande s'il y a des mines de bismuth qui ne contiennent point en même-tems du cobalt, & dans quel endroit elles se trouvent. Je réponds à cela qu'il y a une mine de bismuth d'un gris clair, entremêlée de filets verts semblables à ceux de l'amiante, qui donne un régule de bismuth lorsqu'elle a été grillée, & qui donne un verre brun & un verre noir lorsqu'elle ne l'a point été; mais j'ignore l'endroit où ce minéral se trouve.

3. *Observ.* Le bismuth minéralisé entre assez aisément en fusion, on peut l'essayer & le tirer de sa mine *per descensum*, sans addition, ainsi que l'antimoine; cependant il ne fond point à la flamme d'une bougie, comme il arrive à la mine d'antimoine.

4. *Observ.* Si on fait dissoudre du bismuth dans l'eau forte, & si on vient à le précipiter par une solution de sel marin, on obtient du bismuth corné en faisant fondre le précipité; si la précipitation se fait avec de l'eau, on obtient le *blanc d'Espagne* qui est un cosmétique & dont on se sert pour teindre les cheveux en noir.

5. *Observ.* Le mélange du bismuth avec du sel alcali ou un alcali caustique & du sel ammoniac, donne du mercure; on en peut de même tirer de la mine de bismuth, lorsqu'elle a été long-tems exposée à l'air & qu'elle y est tombée en efflorescence; la *mercurification* du bismuth se fait aussi, lorsqu'on l'amalgame avec du mercure.

6. *Observ.* Le mot de *Marcaffite* a bien des significations différentes que nous allons expliquer ici. 1°. Les

Mineurs nomment *Marcaffite*, la pyrite en cristaux, comme nous l'avons remarqué en faisant l'énumération des minéraux qui fournissent du soufre. 2°. Les Droguistes & Apoticairens nomment *Marcaffite* le bismuth. 3°. Les Alchimistes appellent de ce nom tous les métaux qui ne sont point encore parvenus à maturité ; c'est ainsi qu'ils nomment la pyrite *marcaffite de fer*, une pyrite jaune, ou d'un verd tirant sur le jaune, *marcaffite de cuivre* ; ils donnent au zinc le nom de *Marcaffite d'or*, parce qu'il a la propriété de jaunir le cuivre, d'où ils concluent que le zinc est de l'or qui n'est point parvenu à maturité ; le bismuth est suivant eux une *marcaffite d'argent*, parce qu'il a la propriété de blanchir le cuivre jaune, & qu'il rend l'étain plus sonore & plus éclatant. 4°. Paracelse donne toujours le nom de *Marcaffite* au minéral que les Ouvriers des mines appellent *Pyrite*.

§. 117.

GENRE XLV.

VI. Zinc.

Zincum. Marcasitas aurea ALBERTI.

1. Le zinc est le plus ductile de tous les demi-métaux ; on pourroit presque le travailler au marteau, surtout lorsqu'il est froid ou qu'il a été refroidi dans de l'eau ; il y a même lieu de croire que, si on lui joignoit des fondans convenables, on pourroit le porter à un plus grand degré de malléabilité ; par ce qui vient d'être dit, on voit que le zinc ne peut être réduit en poudre ;

mais, que, quand on veut le diviser, il faut le limer & le raper, ou bien le mettre en grenailles comme le plomb.

2. La couleur du zinc est d'un blanc qui tire un peu sur le bleu ; à l'extérieur, il a la couleur du plomb ; si on vient à le casser, celui de Goslar paroît composé de fibres & de stries dans la facture, mais celui qui vient des Indes Orientales paroît composé de cubes grossiers.

3. Sa pesanteur spécifique est de 7,000.

4. Il fond assez promptement au feu ; il en exige un degré plus violent que l'étain ou l'antimoine ; il produit en s'allumant une flamme jaunâtre ou verdâtre & se sublime sous la forme d'une fumée blanche. Si on en met sur des charbons ardents & qu'on souffle un peu, il s'enflamme, pétille & donne de la fumée ; si on l'enflamme dans un creuset, il s'élève vers les côtés sous la forme de filets de couleur blanche ; on voit par là qu'il se volatilise au feu ; il communique cette propriété à tous les autres métaux, sans même en excepter l'or. A en juger par l'épreuve du feu, il paroît être d'une nature sulfureuse.

5. Il s'unit avec tous les métaux, mais très-difficilement avec le fer ; cette union se

se fait très-promptement lorsqu'on a commencé à faire rougir les métaux, & qu'ensuite on y joint du zinc avec du tartre & du verre; il ne s'unit jamais avec le bismuth au fond duquel il tombe toujours; il a la propriété de jaunir le cuivre.

6. Il se dissout dans tous les acides forts ou foibles; lorsqu'il est mis en dissolution dans du vinaigre, il répand une odeur agréable semblable à celle des Narcisses; il se dissout aussi dans l'eau forte, dans l'esprit de soufre, & dans l'acide vitriolique &c. quand il a été dissout dans ce dernier, il forme le vitriol blanc.

7. Si on en détache quelques particules avec une lime, elles acquièrent une vertu magnétique & deviennent propres à être attirées par l'aimant de même que la limaille de fer; c'est un Apoticaire de Nuremberg qui a le premier fait cette observation.

8. Le zinc s'amalgame très-bien avec le mercure qui a la propriété de décomposer ou de réduire en poudre & de séparer du cuivre la partie de zinc qui peut y avoir été mêlée, comme on peut en faire l'expérience sur le tombac ou métal du Prince Robert.

ESPECE 247.

I. Mine de zinc.

Zincum sulphure ac ferro vel plumbo mineralisatum, colore obscuro, particulis micantibus. Minera zinci.

Elle est de différentes couleurs qui sont ordinairement foncées ; elle ressemble souvent à une galene obscure & fuligineuse ; on lui trouve aussi du rapport avec la mine de fer brillante ; on la rencontre mêlée avec des mines de plomb & de fer. On a :

1. La mine de zinc blanchâtre.

Minera zinci albescent.

2. La mine de zinc bleuâtre.

Minera zinci cœrulescent.

3. La mine de zinc ondulée.

Minera zinci undulata.

On y voit représentés comme des espèces de tourbillons.

4. La mine de zinc brune.

Minera zinci fusca.

5. La mine de zinc de couleur de fer.

Minera zinci livida, seu ferreo colore.

Il y en a de cette espece dans la mine de Blocks près de Bovallsdal en Tuna.

Observ. On n'a point encore eu jusqu'à présent d'éclaircissements satisfaisans sur les mines de zinc; ce qu'il y a de certain, c'est que, lorsque le zinc est mêlé avec la galène de plomb, cette mine prend une face toute différente & ressemble à une mine de fer; on peut la racler avec un couteau, mais l'eau forte n'agit point sur elle comme sur la galène. Quant à la mine de zinc qui se trouve près de Goslar, on en parle, non comme d'une mine particuliere, mais comme d'un minéral composé, 1°. de la galène à petites stries; 2°. d'une substance minérale solide, compacte, tantôt bleuâtre, tantôt tirant sur le brun; 3°. d'une mine de cuivre qui est ou jaune ou d'un verd jaunâtre; ces matieres sont si parfaitement unies, qu'il est rare de trouver un de ces minéraux sans les autres. Henckel dit que la mine de zinc qu'on tire aux environs de Goslar, est une vraie mine de fer.

ESPECE 248.

II. Calamine ou Pierre calaminaire.

Zinci minera terrea, colore flavescente vel fusca.
Lapis calaminaris. Cadmia officinarum.

C'est une terre métallique plus ou moins compacte, de différentes couleurs, cependant jaunâtre ou brune pour l'ordinaire; elle paroît comme vermoulue ou décomposée par la nature; elle donne dans le feu une couleur verte à la flamme, & il s'en eleve une fumée blanche. On a :

Ee ij

1. La calamine d'un jaune gris.

Lapis calaminaris luteo-cinereus.

2. La calamine d'un jaune blanchâtre.

Lapis calaminaris luteo-albus.

3. La calamine d'un brun rouge.

Lapis calaminaris rubro-fuscus.

Elle est molle & comme en farine ; il y en a près de Kremnitz en Hongrie.

1. *Observ.* Il est assez difficile d'assigner à la calamine une différence spécifique ; par calamine l'on n'entend point ici la substance produite dans le feu par la calcination de blendes ou des mines de zinc, ou ce qu'on appelle *la cadmie des fourneaux* ; mais celle qui, décomposée par la nature, se montre comme si elle avoit déjà passé par le feu ; ou bien on désigne par là la matière qui est restée dans la terre après la précipitation naturelle du vitriol de zinc ; de même que l'ochre du fer reste après la dissolution & la précipitation du vitriol martial ; ainsi la calamine doit être regardée comme une vraie ochre de zinc.

2. *Observ.* La calamine qui nous vient toute grillée ou calcinée, ne contient vrai-semblablement point d'autre substance minérale que de la mine de zinc, ou une espèce de blende ; ainsi il y a lieu de douter s'il se trouve d'autres mines de zinc que celle dont nous venons de parler & les blendes. Nous espérons être en état par la suite d'en parler d'une manière plus positive.



E S P E C E 249.

III. Blende.

*Zincum sulphure, arsenico & ferro mineralisatum;
minera squammulis vel tessulis micante,
obscura. Pseudo-galena. Sterile nigrum.*

Elle ressemble presque à la galène ou mine de plomb cubique ; elle est composée d'écailles plus ou moins petites, ou de cubes qui jettent de l'éclat comme les cubes de la galène du plomb, quoique la blende soit un peu plus foncée en couleur, mais cet éclat disparoît aussi-tôt qu'on vient à la mouiller ; la plupart des blendes font effervescence dans le vinaigre & dans les autres acides ; si on les calcine au feu elles deviennent ou rouges ou grises. On a :

1. La blende à petites écailles.

Pseudo-galena mollior, obscura, squammulis tenuioribus.

Elle est composée de feuillets minces & un peu mous, étroitement unis les uns aux autres ; elle est d'une couleur foncée & luisante ; ses parties sont plus épaisses & plus dures que celles du mica.

E e iij

2. La blende grise cubique.

Pseudo-galena durior, cinereo-nigra, tessularis.

C'est une espèce de blende dure, composée de particules grossières qui semblent affecter une forme cubique; ses facettes luisantes paroissent un peu striées; elle est d'un gris tirant sur le noir & ressemble beaucoup à la galene; si on vient à calciner ce minéral, les parties qui le composent se divisent par écailles semblables à celles du mica & paroissent toutes jaunes.

3. La blende noire cubique:

Pseudo-galena dura, nigra tessularis.

Elle ressemble beaucoup à la blende précédente, mais elle est plus anguleuse, plus pure, plus noire, & plus luisante.

4. La blende noire & luisante.

Pseudo-galena picea, tessulis minoribus micans.

Les parties qui la composent ne sont point si grossières que celles des blendes précédentes; elle est noire & luisante comme de la poix.

5. La blende en lames parallèles.

Pseudo-galena, lamellulis parallelogrammaticis, pictoria.

Elle est composée de lames minces & cassantes qui forment quelquefois un parallélogramme quarré oblong; elle est brillante de couleur d'argent & ressemble à une galene bien pure; elle noircit comme la mine de plomb; il s'en trouve près des mines de Cobalt de Loos, voyez *D. Tilas.*

ESPECE 250.

IV. Blende rouge.

Zincum sulphure, arsenico & ferro mineralisatum, minerâ aut rubrâ aut pulverem rubicundum exhibente. Pseudo-galena rubens.

Elle est composée d'écailles ou de cubes; sa couleur est ordinairement claire; lorsqu'on l'écrase, elle donne une poudre rougeâtre; elle ressemble d'ailleurs très-fort à la blende qui précède. On a :

1. La blende rouge & d'un gris foncé.

Pseudo-galena rubens obscure cinerea.

2. La blende rouge ou rougeâtre.

Pseudo-galena rubens, rubra.

On la trouve dans la mine de Salberg avec la galene.

3. La blende rouge opaque,

Pseudo-galena rubens, flava, opaca.

4. La blende d'un rouge jaunâtre demi-transparente.

Pseudo-galena rubens, flava semi-pellucida.

Observ. La blende ordinaire & la blende rouge contiennent communément quelques onces d'argent au quintal ; mais cela n'arrive qu'accidentellement. On peut voir la raison qui a déterminé à mettre la blende, & la blende rouge au rang des mines de zinc dans l'*Hist. de l'Acad. Royale des Sciences de Suede* 1744. Vol. V. de HB. Alexand. Funck, p. 57. &c. C'est mal-à-propos qu'Agricola appelle les blendes *sterilia nigra* ; cependant je ne déciderai pas si la blende est réellement aussi estimable que M. Pott, dans sa dissertation du *Pseudo galena*, dit qu'un Alchimiste le prétendoit.

Observations sur le Zinc.

2. *Observ.* Outre les mines de zinc dont on vient de parler, ce demi métal se trouve encore.

A. Dans le regne aquatique.

1. Eau vitriolique de zinc.

Aqua vitriolica zincina.

Voyez l'*Hydrologie* § 23. N. 2. & 3.

B. Dans le regne minéral,

2. Vitriol blanc ou de zinc.

Vitriolum zinci.

On en a donné la description en parlant des sels §. 7. N. 3. voyez dans les *acta upsaliensia* 1733. le mémoire de Brand. Peut-être que par la suite , après avoir fait un plus grand nombre d'expériences , nous trouverons qu'il faut mettre la mine de plomb ou le crayon au rang des minéraux qui fournissent du zinc ; on peut voir ce qui donne lieu à cette conjecture dans la *pyritologie de Henckel* pag. 73 & 571. le même Auteur dans son traité de *appropriat.* pag. 96. *Flora saturnifans* p. 5. *Ephem. Nat. cur.* vol. V. pag. 308. *Pott. Lect. de zinco* pag. 8.

2. *Observ.* Il vient beaucoup de zinc des Indes Orientales , on l'appelle *Toutenague* ; mais on ne sçait point exactement la maniere dont on l'y exploite. Le zinc que l'on tire près de Goslar , ne peut être entièrement sublimé , parce qu'il est mêlé avec beaucoup de plomb ; c'est pourquoi l'on est obligé de le purifier ; la maniere la plus aisée , c'est de prendre un creuset dans lequel on le couvre d'huile ou de quelqu'autre matiere grasse ; lorsqu'il est entré en fusion , on le remue & on le verse dans un cône ; le plomb tombe au fond. Le zinc des Indes Orientales se sublime entièrement , & ne contient point de plomb.

3. *Observ.* Il y a des personnes qui mettent de la différence entre le zinc blanc & le jaune , *zincum album* & *flavum* ; ils prétendent que le zinc jaune vient d'Angleterre ; mais Neumann dit dans ses *Lectiones Chemicæ* , pag. 1863. que le zinc jaune d'Angleterre qu'on nomme *Spiauter* , est une espece de tombac ou de composition. Il est cependant vrai qu'il vient du zinc

d'Angleterre ; mais on croit que ce n'est autre chose que le zinc des Indes Orientales qui a été fondu de nouveau & purifié dans ce Pays. Voy. *Pott. de zinco*, p. 6.

4. *Observ.* La pierre calaminaire, tant celle qui est crue que celle qui a été grillée, contient du fer ; pour s'assurer de cette vérité, on n'a qu'à faire fondre la calamine en la mêlant avec une matière inflammable, ou suivant l'expérience de Brand, avec de la limaille de fer & un fondant convenable ; dans cette opération le régule de fer est de $6\frac{1}{4}$ pour cent : La pierre calaminaire contient aussi quelquefois du vitriol & de l'alun.

5. *Observ.* Dans le voisinage d'Aix on tire du zinc de la calamine par le moyen des charbons ; tant que ce zinc n'est point purifié, on l'appelle *Rauli* ; mais lorsqu'il a été purifié pour la seconde fois, on le nomme *Arco*.

6. *Observ.* On ne peut point faire l'essai des mines de zinc, comme on fait celui des autres mines ; car le zinc s'enflamme aussi-tôt qu'il a été réduit ; il brûle & se calcine à moins qu'on n'y joigne assez de matière inflammable pour le retenir, & qu'on ne prenne bien son tems ; c'est de-là que naît l'incertitude où l'on est sur les mines qui fournissent du zinc. Le moyen le plus court d'en faire l'épreuve, c'est de commencer par griller la mine & de la mettre ensuite en cémentation avec du cuivre & du charbon en poudre ; si par cette opération le cuivre prend une couleur jaune, c'est une marque certaine que le minéral contient du zinc.

7. *Observ.* On ne trouve rien d'arsenical dans le zinc ni par la voye de la dissolution, ni par celle de la sublimation ; mais la façon dont il opere dans le feu, prouve assez qu'il est composé d'un principe inflammable : il s'y trouve aussi une terre alcaline ; c'est ce qui fait la difficulté qu'on éprouve, lorsqu'on veut le vitrifier. Quant à son principe mercuriel, on le découvre par la fusion, par la propriété qu'il a de s'unir avec d'autres métaux & par sa mercurification.

QUATRIEME CLASSE.

METAUX.

METALLA.

Les métaux sont les corps terrestres les plus pésans ; ils entrent en fusion dans le feu & y acquièrent de l'éclat ; en se durcissant, ils prennent une surface convexe ; ils ont la propriété d'être ductiles & malléables, c'est-à-dire de s'étendre sous le marteau ; tous les métaux résistent à l'action du feu, mais les uns plus que les autres.

Premiere Observation.

Les métaux que nous connoissons sont au nombre de six ; on les divise en *parfaits* & *imparfaits* ; on compte parmi les derniers ceux qui ne se travaillent pas facilement au marteau, qui sont les moins fixes au feu, qui s'y calcinent au point de perdre leur éclat & leur propriété métallique, que l'antimoine dissipe aisément en fumée, & qui ne tiennent pas à la coupelle ; il y en a quatre de cette espece, le fer, le cuivre, le plomb & l'étain.

Les métaux parfaits ont beaucoup de ductilité, sont très-fixes au feu, ne se calcinent point, & résistent à la coupelle. On en compte deux, c'est l'or & l'argent.

2. *Observ.* On divise les métaux, eu égard à leur fusion, leur perfection & leur dureté, en trois especes, 1^{re}. en métaux durs & difficiles à fondre. 2^{de}.

en métaux mols & faciles à fondre, 3°. en métaux parfaits qui sont fixes dans le feu.

N SOUDIVISION.

Métaux durs & difficiles à fondre.

*Metalla dura post ignitionem
liquefcentia.*

Ce sont ceux qui n'entrent en fusion qu'après avoir été long-tems exposés à l'action du feu, qu'on ne travaille & qu'on ne plie que difficilement, & que le feu détruit assez promptement & réduit à leurs principes.

§. 120.

GENRE XLVI.

I. Fer.

Ferrum. Mars.

1. Le fer est de tous les métaux le moins ductile & le moins malléable ; il n'est cependant pas entièrement dépourvu de la première de ces qualités, ainsi qu'il paroît par les cordes de clavecins qui en sont filées ; mais il n'y en a point qui ait plus d'élasticité ou de ressort, com-

me on en est assuré par l'emploi qu'on en fait dans les ressorts des ferrures , d'horloges & de fusils ; il est en possession de la plus grande dureté, comme on peut le remarquer dans le fer converti en acier dont on fabrique des instrumens propres à limer, couper, étendre tous les autres métaux. Après l'or c'est le plus tenace des métaux ; en effet un fil cylindrique d'un dixième de pouces de diamètre peut, sans se rompre, soutenir un poids de 450 liv. Il est sonore, ainsi qu'il est démontré par les cordes de clavecin & par le bruit de l'acier.

2. La couleur du fer est d'un gris tirant un peu sur le noir, mais brillant dans l'endroit de la fracture.

3. Sa pesanteur spécifique est entre 8,000, & 7,645 ; de manière qu'il perd dans l'eau entre $\frac{1}{7}$, ou $\frac{1}{8}$ de son poids, à proportion de la nature du fer dont on se sert pour l'expérience ; c'est par conséquent, après l'étain, le plus léger des métaux.

4. Il rougit aisément dans le feu ; il peut même rougir hors du feu par un frottement violent, ou par les coups de marteaux redoublés ; c'est ce qu'on observe souvent, lorsqu'il produit du feu par le mou-

vement rapide des roues, des moulins, & des voitures. Quand on le chauffe vivement, il pétille & jette de grandes étincelles, phénomène qui n'arrive à aucun autre métal; il se détruit dans le feu & laisse ou une scorie qui est d'un brun tirant sur le noir, ou se dissipe avec les vapeurs sulfureuses, comme on le remarque dans les grandes forges & dans les ateliers des ouvriers en fer; il est beaucoup plus fixe au feu que l'étain & le plomb; c'est un des métaux qui entre le plus difficilement en fusion; il soutient le degré de feu le plus violent, avant que de se fondre; le verre ardent le change en une matière noire semblable à de la poix, spongieuse & à demi-vitrifiée, ou il le dissipe en étincelles.

5. Exposé à l'air ou dans l'eau, il se convertit en une rouille d'un rouge foncé.

6. Il se dissout & se décompose dans toutes les liqueurs & tous les dissolvans, dans les plus foibles comme dans les plus violens, & leur donne des couleurs différentes; dans l'alcali fixe & dans l'acide nitreux, il est rouge; dans l'acide du sel marin, il devient jaune; dans l'acide vitriolique; il est vert; dans le même acide vitrio-

lique mêlé avec de l'esprit de vin, il est bleu; il prend aussi une couleur bleue dans le feu, lorsqu'il est échauffé à un certain point & trempé; il prend une couleur orangée dans les fleurs de sel ammoniac martiales; il est rouge, brun, jaune dans les différentes especes de rouilles, d'ochres &c.

7. Il y a plutôt une especie d'antipathie que de simpathie entre lui & le mercure avec lequel il ne peut s'amalgamer qu'avec beaucoup de peine & d'art.

8. Mais en revanche le fer a une affinité singulière avec l'aimant qui est lui-même une especie de mine de fer.

§. 121.

E S P E C E 251.

I. Fer vierge.

Ferrum nativum.

Ce fer n'est pas toujours parfaitement pur; cependant il l'est plus que le fer de fonte; il se laisse traiter au marteau. On a :

1. Le fer vierge solide irrégulier.

Ferrum nativum solidum informe.

2. Le fer vierge en grains.

Ferrum nativum in granulis.

ESPECE 252.

II. Mine de fer cristallisée.

Ferrum mineralisatum, cristallisatum. Minera ferri cristallisata.

Elle est de différentes couleurs, tantôt brune, tantôt de couleur de rouille; elle est composée de cristaux octaédres ou cubiques dont la figure ressemble assez à celle des marcasites de la même figure; cette mine est très-riche en fer, mais elle n'est pas malléable, & l'aimant ne l'attire point. On a :

1. La mine de fer octaédre.

Minera ferri cristallisata octaedra.

2. La mine de fer cristallisée cubique.

Minera ferri cristallisata cubica

Observ. Bien des personnes rangent cette mine de fer cristallisée sous l'espece qui précède, quoiqu'elle n'en ait point les propriétés.



ESPECE

E S P E C E 253.

III. Mine de fer blanche.

Ferrum mineralisatum album. Minera ferri alba.

La couleur en est blanche ou jaunâtre , & à la simple vûe , on ne la soupçonneroit point de contenir du fer , cependant le quintal peut en donner depuis 30 jusqu'à 60 & même 90 livres ; cette mine n'est point attirable par l'aimant. On a :

1. La mine de fer blanche ramifiée.

Minera ferri alba germinans.

Elle est blanche comme de la neige ; croît en rameaux , & n'est presque que du fer vierge , comme on s'en apperçoit lorsqu'on la fait fondre avec de la matière inflammable ou du charbon ; alors elle se réduit en un fer tout pur sans scories.

2. La mine de fer blanche en cristaux.

Minera ferri alba drusica.

Cette mine est aussi toute blanche , pleine de tubercules ; elle paroît comme vermoulue , candie & spongieuse.

3. La mine de fer ressemblante à du spath.

Minera ferri alba spathiformis.

Elle est d'un jaune clair , grise , ou blanche , quelquefois demi - transparente & composée de petits feuillets semblables à ceux de l'ardoise & de la sélénite , ou de cubes & de rhomboïdes semblables à ceux du spath de cette espece.

Observ. Il y a des gens qui désignent la mine de fer dont on vient de parler sous le nom de *mine blanche ou jaune , spéculaire ou à facettes luisantes.*

4. La mine de fer blanche en grenats.

Minera ferri alba granatica.

Sa figure ressemble beaucoup à celle des grenats , excepté que sa couleur est blanche ou jaune.

E S P E C E 254.

IV. Mine de fer noirâtre.

Ferrum mineralisatum , minera cinereo-nigra ; magneti amica. Minera ferri nigricans.

C'est une mine pesante d'un gris plus foncé que n'est la couleur du fer lui-même.

me ; cette mine est ordinairement riche & contient du fer pur ; l'aimant l'attire fortement ; elle rend 50 à 80 livres de fer par quintal ; les fondeurs la mettent au nombre des mines *seches*. Voyez l'explication de cette façon de parler à la fin du fer observ. 2. On a :

1. La mine de fer noirâtre solide.

Minera ferri nigricans solida.

Le grain en est très-fin ; elle est pesante & si compacte qu'on a de la peine à discerner les particules qui la composent.

2. La mine de fer noirâtre pleine de points brillans.

Minera ferri nigricans punctulis micans.

Cette mine est intérieurement remplie de tâches & de raies luisantes ; il s'y trouve des paillettes brillantes qui varient pour la finesse.

3. La mine de fer noirâtre en grains.

Minera ferri nigricans granulata.

Elle est composée de petits grains semblables à ceux de la dragée ou petit plomb ; on peut les séparer à coups de marteau

ou d'une autre manière : ces grains sont tantôt grands & tantôt petits.

Observ. On appelle quelquefois cette mine *Grainelée* ; parce qu'elle paroît composée de grains grands & petits joints les uns aux autres, & parce qu'elle se divise en grains lorsqu'on vient à la rompre.

4. La mine de fer noirâtre en cubes.

Minera ferri nigricans tessulata.

Elle paroît être un assemblage de grands & de petits cubes ou dez, dont on reconnoît la figure par leurs côtés brillans.

5. La mine de fer noirâtre écailleuse.

Minera ferri nigricans squamosa.

Cette mine paroît composée d'écailles arrangées les unes sur les autres en différentes couches ; cependant elle ne se divise point par écailles lorsqu'on vient à la briser.

6. La mine de fer noirâtre feuilletée.

Minera ferri nigricans lamellosa.

Elle est composée de feuillets ou de lames très-visibles & aisées à distinguer ; quelquefois elle se divise en ce sens, & quelquefois elle ne le fait point.

ESPECE 255.

V. Mine de fer d'un gris de cendre.

Ferrum mineralisatum, minerâ cinereâ magneti parum amicâ vel refractariâ. Minera ferri grisea.

Cette espece de mine est d'un gris approchant de celui de la cendre, quelquefois même plus clair; elle tire sur le blanc quand on l'a brisée; cette blancheur vient de la pierre dans laquelle elle est minéralisée, ou de l'antimoine ou de l'arsenic qui y sont mêlés; c'est par la même raison que l'aimant n'attire que peu ou point cette mine; quoiqu'elle soit assez riche en fer. On a :

1. La mine de fer cendrée solide.

Minera ferri grisea solida.

2. La mine de fer cendrée remplie de points brillans.

Minera ferri grisea punctulis micans.

3. La mine de fer cendrée en grains.

Minera ferri grisea granulata.

4. La mine de fer cendrée en cubes.

Minera ferri grisea tessulata.

5. La mine de fer cendrée écailleuse.

Minera ferri grisea squamosa.

6. La mine de fer cendrée feuilletée.

Minera ferri grisea lamellosa.

7. La mine de fer cendrée striée.

Minera ferri grisea striata.

Cette dernière mine a des stries déliées, ou grossières produites par l'antimoine qui s'y trouve mêlé.

2. *Observ.* Il faut aussi appliquer aux mines que l'on vient de décrire, ce qui a été dit de la mine de fer noirâtre dont on a parlé N°. IV. Si l'on nomme cette mine cendrée ou d'un gris clair, ce n'est pas qu'elle soit en elle-même claire ou blanchâtre; elle n'a cette couleur qu'en comparaison de la mine de fer qui précède. Ces mines cendrées ont des degrés différens ou différentes nuances de couleurs; il y en a en qui elles sont moins foncées qu'en d'autres.

ESPECE 256.

VI. Mine de fer bleuâtre.

Ferrum mineralisatum, minerâ cœrulescente; magneti parùm amicâ, vel refractariâ. Minera ferri cœrulescens.

Cette mine est tantôt d'un bleu foncé, tantôt d'un gris tirant sur le bleu, ou d'un bleu tirant sur le rouge sur tout dans l'en-

droit de la fracture ; extérieurement elle est ou brune , ou foncée suivant les matières qui entrent dans sa composition ; elle est quelquefois un peu attirable par l'aimant , quelquefois elle ne l'est point du tout ; elle est riche en fer , & on la met au nombre des mines aisées à fondre , quoiqu'il y en ait de cette espèce qu'il faut compter entre les mines sèches , ou qui ne se fondent que difficilement. On a :

1. La mine de fer bleuâtre solide.

Minera ferri cærulescens solida.

2. La mine de fer bleuâtre à points brillans.

Minera ferri cærulescens punctulis micans.

Cette espèce de mine est d'un bleu foncé ; on en trouve en Suede dans la paroisse de Tjoelmo en Ostergyllen ; on en trouve une autre espèce d'une couleur plus claire & tirant sur le gris dans la mine de Longskaers près de Vaddo , & on la nomme sanguine ou pierre hématite , parcequ'elle est rouge.

2. La mine de fer bleuâtre en grains.

Minera ferri cærulescens granulata.

Il y en a à Ufberg dans le voisinage de Tjoelmo en Ostergyllen.

4. La mine de fer bleuâtre cubique.

Minera ferri cœrulescens tessularis.

5. La mine de fer bleue écailleuse.

Minera ferri cœrulescens squamosa.

6. La mine de fer bleue feuilletée.

Minera ferri cœrulescens lamellosa.

Cette dernière espèce se trouve dans la mine de Grauge en Dalécarlie, dans la Paroisse de Tolsta, dans la Province de Colmar.

Observ. Il faut se rappeler ici au sujet des différentes mines de cette dernière espèce, ce qui a été dit plus haut de la mine de fer noirâtre. N°. IV.

ESPECE 257.

VII. Mine de fer spéculaire.

*Ferrum mineralisatum, minerâ superficie nitente.**Minera ferri specularis.*

Cette mine est de différentes couleurs, mais ordinairement elle est d'un gris tirant sur le noir; elle a toujours au moins un côté uni & luisant comme un miroir; elle est riche en fer, l'aimant l'attire; elle est souvent mêlée avec de la pierre hématite. On a :

1. La mine de fer spéculaire en lames.

Minera ferri specularis lamellosa.

2. La mine de fer spéculaire feuilletée.

Minera ferri specularis contorta.

3. La mine de fer spéculaire contournée.

Minera ferri specularis contorta.

Cette mine est composée de feuillets ou de lames minces, entortillées & contournées suivant la nature des matières avec lesquelles elle se trouve mêlée.

4. La mine de fer spéculaire quadrangulaire.

Minera ferri specularis quadriformis.

Elle a assez de ressemblance avec le spath rhomboïdal ou cubique.

ESPECE 258.

VIII. Pierre Hématite.

Ferrum mineralisatum, minerâ figuratâ, rubrâ, aut triturâ rubente. Hæmatites. Schistus.

C'est une mine de fer ou striée ou comme cristallisée, assez pesante, rouge par elle-même, ou tirant sur le rouge & donnant cette couleur aux corps qu'on en frotte.

te ; elle n'est point attirable par l'aimant ; le fer qu'elle fournit est aigre , & l'on a beaucoup de peine à le rendre malléable ; le quintal de cette mine en contient quelquefois jusqu'à 80 livres. On a :

1. L'hématite rouge.

Hæmatites ruber.

Elle est remplie de stries non interrompues qui semblent se réunir dans un même point ou centre ; ces stries ou rayons font d'une figure pyramidale : cette mine est rouge.

2. L'hématite noirâtre.

Hæmatites niger triturd rubens.

Elle est striée, composée de la même façon que la précédente espèce d'hématite, mais un peu plus dure ; elle est noire ; cependant quant on l'écrase , elle prend une couleur rougeâtre ou jaunâtre.

Observ. Cette espèce d'hématite broyée donne quelquefois trois couleurs ou teintes différentes , du noir , du rouge & du blanc ; & c'est ce qui l'a fait appeller *Trichrus* par quelques Auteurs.

3. L'hématite pourpre.

Hæmatites purpureus.

Elle donne une teinte rouge. Il y en a

de cette espece dans le pays de Hesse.

4. L'hématite demi-sphérique.

Hæmatites hæmi-sphæricus. Schistus.

C'est une masse demi-sphérique, ressemblant à la moitié d'un crâne, & de différentes couleurs; il y en a de noire, de rouge & de brune.

5. L'hématite sphérique.

Hæmatites globularis.

Cette espece de mine se forme en masses rondes ou dans sa matrice ou miniere, ou toute seule; elle n'est quelquefois pas plus grosse qu'un pois.

6. L'hématite en grappes.

Hæmatites botryites.

Elle paroît composée de petits grains ou mamelons qui se sont groupés & qui forment une masse ressemblante à une grappe de raisin.

7. L'hématite en pyramides.

Hæmatites turritus.

Cette espece d'hématite est parsemée de pyramides ou de pointes disposées comme celles d'un herisson; on la voit représentée fig. 10.

8. L'hématite cellulaire.

Hæmatites bracteatus.

Cette mine est composée de feuilles minces & ferrées qui forment des creux ou cavités semblables à celles d'un rayon de miel; elle est représentée, fig. 21; il y en a à Mostgrube en Norberg, & à Rautoive en Luleo dans la Laponie Suédoise.

Observ. Il y a de l'hématite dont on peut tirer sans le secours du feu, plusieurs livres de fer sur un quintal, par le moyen de l'aimant; il s'en trouve aussi qui paroît striée à l'extérieur, mais qui intérieurement est composée de lames ou de feuilletts. Voyez *Bruckmann epist. XLI. N°. 32.*

E S P E C E 259.

IX. Aimant.

Ferrum mineralisatum, minerâ ferrum trahente, & repellente, & polos ostendente. Magnes.

Cette mine de fer posée près de la limaille ou de quelques morceaux de fer, les attire sur le champ; elle a aussi la propriété de marquer les Poles. On a :

1. L'aimant solide d'un gris de fer.

Magnes colore ferreo compactus.

2. L'aimant de couleur de fer grainelé.

Magnus colore ferreo granulatus.

3. L'aimant rempli de points brillans.

Magnes colore ferreo particulis micantibus.

4. L'aimant brun ou rougeâtre.

Magnes colore fusco, vel rubente.

5. L'aimant bleuâtre.

Magnes cœrulescens.

6. L'aimant blanchâtre.

Magnes albicans.

Observ. On traite dans la Physique des vertus & des propriétés de l'aimant; la cause de ses phénomènes nous est encore inconnue.

E S P E C E 260.

X. Fer mineralisé dans le sable.

Ferrum arenâ mineralisatum. Arena ferraria.

Ce sable n'est qu'un assemblage de petits grains de fer très-déliés; il est aisé de le distinguer du sable ordinaire, tant par sa couleur qui est noire & foncée, que par l'aimant qui l'attire fortement. On a :

1. Le sable ferrugineux noir.

Arena ferraria nigrescens.

Il est assez riche en un fer que quelques-uns regardent comme du fer vierge; le quintal en contient jusqu'à 90 liv.

2. Le sable ferrugineux de différentes couleurs.

Arena ferraria diversicolor.

3. Le sable ferrugineux brun ou rougeâtre.

Arena ferraria fusca vel rubescens.

Cette dernière espèce ne contient pas beaucoup de fer ; on la fait quelquefois passer pour du sable d'or : mais si on en met dans de l'eau forte , elle lui donne une couleur d'un brun foncé , & le sable reste blanc comme du sable ordinaire.

E S P E C E 261.

XI. Fer minéralisé dans du limon.

Ferrum argillâ mineralisatum , minerâ intrinsecâ colore ferreo , vel cœruleo. Minera ferri subaquosa. Minera ferri lacustris & palustris. Tophus maris.

Cette mine est toujours d'une couleur brune ou foncée ; lorsqu'elle a été durcie à l'air , elle ressemble à du fer rouillé ; intérieurement elle est ordinairement bleue ou de couleur de fer ; elle se trouve sous l'eau au fond des lacs & des marais ; elle y est sous une forme terrestre , & d'une consistance limoneuse & peu compacte ; on en tire du fer qui est ou cassant &

froid, ou cassant à chaud; l'aimant ne l'attire point. On a :

1. La mine de fer limoneuse rougeâtre.

Minera ferri subaquosa rubens. Minera palustris rubens.

Elle est d'un brun tirant sur le rouge ; & se trouve quelquefois en grains comme du sable , quelquefois en masses plus grosses ; quand elle n'a point été séchée à l'air , on ne la trouve pas compacte mais seulement rude au toucher.

2. La mine de fer limoneuse verte.

Minera ferri subaquosa viridescens. Minera palustris viridescens.

Elle est ou en grains de sable ou en grandes masses.

3. La mine de fer limoneuse d'un noir bleuâtre.

Minera ferri subaquosa nigro-cærulescens.

Elle ressemble dans l'intérieur à de l'acier brûlé ; elle est d'une couleur très-foncée & tirant sur le bleu.

Observ. Toutes les mines limoneuses se trouvent également dans des endroits creux & secs , & dans des lacs & marais ; elles sont graveleuses & sablonneuses ; en les brisant, elles deviennent luisantes , brillantes à l'intérieur , & entremêlées d'une couleur bleuâtre ; Il y a une espèce de mine limoneuse que les Mineurs appellent *mine à tuyau* ; elle est comme percée de trous ; ce n'est autre chose qu'une mine limo-

neuse, & les trous qu'on y voit n'ont été occasionnés que par les racines d'herbes qu'elle a embrassées & enveloppées, & qui se sont pourries par la suite.

4. La mine limoneuse brune de figure indéterminée.

Minera ferri subaquosa fusca extrinsecè amorphæ.

Il y en a au fond des lacs; elle n'a point de figure déterminée & ressemble à du gravier; cette mine est très-tendre & très-friable: lorsqu'on la casse on la trouve intérieurement entremêlée de bleu; mais à l'extérieur elle paroît d'un brun foncé.

5. La mine limoneuse en globule.

Minera ferri subaquosa globosa. Minera lacustris globosa.

Sa figure est sphérique; elle est feuilletée & de la grosseur d'une fève, ce qui fait qu'on l'appelle *mine de fève*; quelquefois elle est compacte & de la grosseur d'un pois; on la nomme alors *mine de pois*: celle qui est feuilletée ou par écailles renferme souvent un grain ou noyau.

6. La mine de fer limoneuse lenticulaire.

Minera ferri subaquosa numismalis. Minera lacustris numismalis.

Elle est composée d'un assemblage de petits gâteaux minces, aplatis, formés de petites écailles, & renfermant au-dedans

dans un grain tantôt plus grand , tantôt plus petit ; ces petits gâteaux ressemblent à de la monnoie.

1. *Observ.* Toutes les mines limoneuses qui ont été décrites N^o. IV. V. & VI. se tirent des lacs proche des bords ; jamais on ne les trouve à plus de 18 ou 20 aunes du bord ; la plus grande profondeur qu'elles ayent n'excede pas non plus 7 à 8 aunes ; elles se rencontrent dans les mêmes endroits que la mine limoneuse décrite aux N^o. I. II. III. d'où il paroît qu'elles ont la même origine & qu'elles ont été séparées les unes des autres par le mouvement des eaux ; toute mine limoneuse se reproduit au bout de quelques tems ; on tirera de la mine du même endroit d'où l'on avoit enlevé toute celle qui y étoit auparavant.

2. *Observ.* Une question qu'on pourroit faire ici , c'est si l'on ne doit point regarder la mine limoneuse comme une espece d'ochre ou comme une terre précipitée : cette question est encore indécidée. Voici les raisons qui m'ont déterminé à faire de ces mines des especes différentes de celles des ochres. 1^o. Si les mines limoneuses étoient des ochres , il faudroit supposer nécessairement une formation de vitriol qui eut précédé , & ensuite une décomposition de ce même vitriol ; car sans cette dernière condition on ne peut concevoir une formation d'ochre ; toute l'eau de ces lacs ou marais devoit donc être vitriolique , & par la même raison tout le fer tiré de ces sortes de mines seroit cassant à chaud ; mais cette eau n'est point assez chargée de vitriol , & le fer qu'on tire de cette mine n'est point cassant à chaud , il est seulement cassant à froid ; d'où il paroît que l'on peut douter de la vitriolisation qui a dû précéder , & de la décomposition de ce même vitriol. 2^o. L'ochre est d'une consistance terreuse , tant à l'intérieur qu'à l'extérieur ; ce n'est qu'un limon ou sédiment marécageux & non un minéral , au lieu que les mines limoneuses sont réel-

lement des mines de fer, & ressemblent en dedans à du fer brûlé ou à des scories de fer ; elles n'ont donc point eu antérieurement une parfaite consistance terreuse. 3°. Les Mineurs ont établi une différence entre l'ochre & les deux mines dont il s'agit ; en effet, ils n'exploitent point d'ochre dans les fonderies, au lieu qu'ils font usage des mines aquatiques & limoneuses. Le tems pourra jeter plus de lumière sur cette matiere.

E S P E C E 265.

XI. Ochre. Ochre martial.

Ferri terra præcipitata, non mineralisata. Ochra.
Ochra ferri.

C'est une pure terre qui en a la consistance, & qui n'est minéralisée ni par le soufre ni par l'arsenic ; lorsqu'elle n'a point été rouge auparavant, elle le devient au feu ; lorsqu'on y joint une matiere inflammable, elle se réduit entièrement en fer, à moins qu'elle ne soit mêlée avec de la terre qui s'oppose à cette réduction ; l'ochre fournit un fer qui est cassant à chaud. On a :

1. L'ochre jaune.

Ochra lutea vulgaris.

Elle est d'un jaune plus ou moins foncé ; quelquefois elle a la couleur du safran, sur tout lorsqu'elle se trouve jointe

à des pierres; on l'appelle pour lors *marne de pierre*, ou *écume de mer*. Voyez §. 17. N^o. 5. & 9; sa consistance est tantôt ferme, tantôt friable; elle colore les mains.

2. L'ochre brune.

Ochra fusca.

C'est une terre brune qui prend au feu une couleur plus foncée; elle tache les mains; sa couleur lui vient du mélange de quelque substance étrangere.

3. L'ochre rouge.

Ochra rubra non cretacea.

Elle est d'un rouge pâle, mêlée d'une matiere friable qui se réduit en poussiere; elle devient aussi d'une couleur plus foncée dans le feu; elle colore les mains, mais elle ne vaut rien pour dessiner, & on ne peut s'en servir en crayon.

4. La sanguine, ou le crayon rouge.

Ochra rubra cretacea. Rubrica. Rubrica fabrilis.

Ochra rubra naturalis.

C'est une espece d'ochre dure, d'un rouge foncé, mêlée avec une argille qui la rend grasse au toucher, qui se durcit dans

le feu, y devient d'une couleur plus foncée, & est propre à servir de crayon.

5. L'ochre dans le bois pétrifié.

Ochra arboribus petrificatis, immixta.

Nous parlerons des arbres pétrifiés & métallisés dans la dernière Classe de la Minéralogie : on observera seulement ici que, lorsque l'ochre se précipite sur les arbres qui sont dans les entrailles de la terre, ils deviennent d'une couleur brune & contiennent du fer, quoiqu'ils conservent toujours leur figure & leur tissu végétal : il y a des bois pétrifiés de cette espèce qui contiennent du fer près d'Orbissau en Bohême.

1. *Observ.* Je ne sçai point si la terre ferrugineuse d'un gris bleuâtre, dont M. Henckel parle dans le V. volume des *Ephémérides*, nat. cur. p. 325. & qui se trouve en Allemagne entre Schneeberg & Eibenstock à la surface de la terre, doit être mise au nombre des ochres ferrugineuses; elle paroît être une terre martiale d'une autre espèce.

2. *Observ.* La consistance & la figure varient dans toutes les espèces d'ochres dont on vient de parler; il y a 1°. l'ochre en poussière; telle est l'ochre rouge, telle est aussi l'ochre jaune qui se trouve dans les pierres; 2°. en croute comme l'espèce d'ocre à écorce, (*crustacea*) qui est composée de croutes ou d'écorces placées les unes sur les autres; c'est celle dont parle Baier *oryctogr. Norica* cap. 3. p. 21. 3°. en pierres, & dure comme le crayon rouge.

3. *Observ.* L'ochre est une terre ferrugineuse ; il en faut donc chercher l'origine dans la décomposition d'une pyrite ou d'une mine de fer sulfureuse : si l'on fait dissoudre du vitriol martial dans de l'eau , on verra toujours se précipiter de l'ochre jaune ou une terre martiale ; c'est le soufre contenu dans la pyrite ou mine de fer, qui est la cause de la vitriolisation ou de la décomposition.

(§.)

Mines de fer réfractaires , voraces & dont on ne tire rien.

E S P E C E 263.

XIII. Emeril.

Ferrum mineralisatum , minerâ durissimâ , rapaci , solidâ , magneti refractariâ , colore fusco vel ferreo. Smiris.

C'est de toutes les mines de fer la plus dure ; elle est très-compacte sans être aussi pesante que la pierre hématite ; sa couleur est d'un gris de fer ; elle ne contient que très-peu de métal & n'est point attirable par l'aimant ; elle est réfractaire au feu & n'entre en fusion que très-difficilement ; cependant on parvient à en tirer un grain ou régule que l'aimant attire ; sa dureté est si grande qu'on peut s'en servir pour polir le verre & les pierres les plus dures. Il y a :

G g iij

1. L'émeril brun ou rouge.

Smiris rubens, vel fusca. Smiris cuprea.

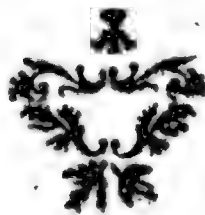
On doit le regarder comme une espèce de pierre à fusil entremêlée de particules brillantes de fer ; il s'y trouve quelquefois de petits points ou des veines d'or & d'argent ; pour lors on l'appelle *Smiris aurea*, (Emeril d'or.)

2. L'émeril noirâtre.

Smiris nigrescens. Smiris ferrea.

Cette espèce d'émeril est d'un gris de fer ; elle contient plus de fer que la précédente ; il s'y trouve même quelquefois un peu de cuivre.

Observ. Comme l'émeril devient très-dur au feu, & que d'ailleurs il ne contient que très-peu de fer ; on ne travaille point pour en tirer le métal dans les fonderies ; les Artistes n'en font usage que pour polir & perfectionner leurs ouvrages.



ESPECE 264.

XIV. Magnésie, ou Manganèse.

Ferrum mineralisatum , minerâ fulgineâ , manus inquinante , quæ passim striis convergentibus constat. Magnesïa. Lapis manganensis CÆSALPINI.

Cette mine est très-friable , semblable à de la suie , quelquefois un peu rougeâtre , mais plus communément noire ; elle noircit les mains ; on y voit répandues des stries qui se croisent ; on en trouve aussi avec des stries grossières & des écailles ; sa figure varie ; l'aimant ne l'attire point ; quand on l'a fait entrer en fusion , elle produit un verre jaune ou tirant sur le violet ; elle contient très-peu de fer. On a :

1. La magnésie solide.

Magnesïa solida.

2. La magnésie striée.

Magnesïa striata.

Cette espèce de magnésie est grossière , & a de grandes stries ; elle est mêlée avec une pierre qui est aussi striée.

3. La magnésie écailleuse.

Magnesïa squamosa.

4. La magnésie en cubes brillans.

Magnesia tessulata splendens.

Observ. On ne tire point de fer de la magnésie par la fusion, quoique le quintal en contienne 10 livres, ou même plus, & qu'elle soit mêlée d'une terre alumineuse. Voyez Pott. de sale comm. p. 79. on s'en sert dans les Verreries; on la mêle dans le verre lorsqu'il est en fusion, & elle en éclaircit la couleur; les potiers de terre l'employent aussi pour vernisser leurs poteries.

E S P E C E 265.

XV. Mine de fer arsenicale.

Ferrum arsenico mineralisatum, minerâ nigrâ, vel fusca, attritu rubente, cristallisata, planis nitidis splendente. Spuma lupi. Wolfram.
GERMAN.

C'est une mine de fer d'un brun tirant sur le noir ou un peu rougeâtre; elle est cristallisée en cubes, en stries, ou d'autres figures; elle ressemble beaucoup aux cristaux minéraux d'étain, mais elle est plus légère; en l'écrasant elle donne une couleur rouge; ses côtés sont unis & brillans, & ses angles pointus; frappée avec l'acier elle donne des étincelles; elle contient toujours du fer & de l'arsenic. On a :

1. La mine de fer arsenicale cubique.

Spuma lupi cubica.

On la confond souvent avec la mine d'étain cristallisée.

2. La mine de fer arsenicale striée.

Spuma lupi striata. Plumbago stimmi similis KENTMANNI.

Cette mine a de petites stries qui paroissent semblables à celles de la mine d'antimoine avec laquelle on la confond très-souvent; ses stries viennent se réunir dans un centre. Voyez *Henckel Pyritologie*, p. 71.

3. La mine de fer arsenicale compacte à petits grains polyhédres.

Spuma lupi particulis polyhedris compacta.

C'est un assemblage de plusieurs petits grains ou cristaux polyhédres étroitement unis les uns aux autres.

4. La mine de fer arsenicale demi-transparente.

Spuma lupi , particulis polyhedris, semi-pellucida.

Ce minéral est de couleur rouge, composé de cristaux polyhédres feuilletés & demi-transparens qui ressemblent beaucoup à des grenats.

5. *Observ.* La mine de fer arsenicale se trouve très-souvent dans les mines d'où on tire de l'étain. Il y en a une espèce toute particulière; elle est cubique; on la trouve dans les mines de Westonfors en Westmann-

land ; le *Wolffram* ou la mine de fer arsenicale , contient aussi quelquefois de l'étain.

E S P E C E 266.

XVI. Mica ferrugineux.

Ferrum arsenico mineralisatum, minerâ micaceâ rubrâ vel attritu rubente. Mica ferrea.

Cette mine est composée d'écailles très-déliées ; sa couleur est ou rouge ou gris de fer ; mais la poudre qu'on en détache avec la lime est rouge & semblable à celle qui vient de la pierre hématite : elle est très-peu compacte ; on peut l'écraser entre les doigts , & ses petites parties ainsi écrasées rendent les doigts ou luisans ou rougeâtres ; elle est un peu arsenicale. Il y a :

1. Le mica ferrugineux gris.

Mica ferri livida.

Ce minéral est d'un gris de fer ou d'un gris tirant sur le noir ; il est composé d'écailles qui furnagent à la surface de l'eau ; réduit en poudre il est rougeâtre & luisant , mais il ne colore point les mains.

2. Le mica ferrugineux rouge.

Mica ferrea rubra.

Il est d'un rouge foncé comme le crayon

rouge , rempli de petits points brillans & gras au toucher comme la mine de plomb ; il tache les doigts & donne une couleur rouge à l'eau au fond de laquelle il tombe ; si on le réduit en poudre & qu'on le calcine au feu , il ne souffre point d'altération sensible.

Observations sur le fer & ses mines.

1. Outre les mines que nous venons de décrire , on trouve encore du fer.

A. Dans le regne aquatique.

1. Eau vitriolique martiale.

Aqua vitriolica martialis.

2. Eaux minérales acidules ferrugineuses.

Acidulæ martiales.

3. Eaux thermales ferrugineuses.

Thermæ martiales.

Voyez-en la description dans l'*Hydrologie* §. 23. §. 25. &c.

B. Dans le regne minéral.

4. Terres martiales.

Terræ martiales.

On ne peut en donner de description particulière ; il y a du fer dans la terre en

poussière , dans le limon , dans l'argille ; dans la marne , mais sur tout dans les terres bolaires , c'est-à-dire dans les especes de terres visqueuses & grasses qui sont brunes , rouges ou noires.

Observ. On sçait que Van-Helmont a fait du fer avec de l'argille & du soufre , & Becher avec de la glaise & de l'huile de lin , dont ces deux Chimistes tormoient de petits globules qu'ils exposoient au feu.

5. Pierres martiales.

Lapides martiales.

On ne peut point non plus en décrire exactement les especes ; en effet , on trouve du fer ou de la terre ferrugineuse dans toutes les pierres rouges , brunes ou noires , dans la pierre à chaux , les marbres , les spaths de différentes couleurs , dans la pierre à fusil , l'agate , la cornaline , les pierres de roche , les jaspes , les grenats , le quartz , les améthystes , les hyacinthes , les rubis , &c.

6. Vitriol verd.

Vitriolum ferri.

7. Vitriol mêlé.

Vitriolum mixtum.

8. Terre vitriolique.

Terra vitriolica.

9. Pierre atramentaire.

Lapis atramentarius.

Ces substances ont été décrites en parlant du vitriol.

10. Pyrite.

Pyrites sulphureus rudis.

11. Pyrites en globules.

globuli pyritacei.

12. Marcassites.

Marcassitæ.

13. Pyrite brune.

Pyrites fuscus.

Cette espece a été décrite parmi les minéraux qui contiennent du soufre.

14. Mine d'arsenic testacée.

Arsenicum testaceum.

15. Mine d'arsenic cubique.

Tessera arsenicalis.

16. Mine d'arsenic blanche.

Minera arsenici alba.

17. Pierre arsenicale.

Minera arsenici cinerea.

On en peut voir la description parmi les mines d'arsenic.

18. Mine de zinc.

Minera zinci.

19. Blende.

Pseudo-galena.

20. Blende rouge.

Pseudo-galena rubens.

Ces minéraux ont été décrits en parlant des mines de zinc.

21. Mine de cuivre bleue.

Minera cupri lazurea.

22. Mine de cuivre vitreuse.

Minera cupri vitrea.

23. Mine de cuivre grise.

Minera cupri grisea.

24. Mine de cuivre hépatique.

Minera cupri hepatica.

25. Mine de cuivre blanche.

Minera cupri alba.

26. Mine de cuivre jaune.

Minera cupri flava.

27. Mine de cuivre d'un jaune pâle.

Minera cupri pallido-flava.

28. Mine de cuivre d'un jaune tirant sur le verd.

Minera cupri flavo-viridis.

29. Mine de cuivre figurée dans de l'ardoise.

Minera cupri figurata scissili inhærens.

30. Mine de cuivre terreuse.

Minera cupri terrestris.

Les mines depuis N^o. 21. seront décrites en parlant des mines de cuivre.

31. Mine d'étain cristallisée.

Minera stanni cristallisata.

32. Mine d'étain pierreuse.

Minera stanni lapidea.

Voyez-en la description à l'article des mines d'étain.

33. Mine d'argent rouge.

Minera argenti rubra.

34. Mine d'argent noire.

Minera argenti nigra.

35. Mine d'argent grise.

Minera argenti cinerea.

On en verra la description en parlant des mines d'argent.

Il se trouve aussi des parties ferrugineuses dans d'autres minéraux; l'on rencontre même du fer ou une terre martiale dans les plantes & dans les animaux, & l'on pourroit dire en général que tout notre globe avec ce qui y est contenu, est mêlé de parties de fer.

2. *Observ.* Il y a des Naturalistes qui divisent les mines de fer, eu égard à la manière dont elles se fondent dans le fourneau, en *mines seches* & en *mines vives*: on entend par la première sorte les mines qui, faute d'un fondant naturel, ne se fondent que lentement & difficilement dans le feu, & à qui il faut nécessairement une addition ou fondant soit de terre grasse, soit de pierre calcaire, pour pouvoir en séparer le métal. Par la seconde espèce on désigne les minéraux que les parties terrestres ou métalliques qui y sont jointes, font entrer aisément en fusion. Mais quand il a été une fois tiré de sa mine, on le divise, eu égard à sa bonté, en *fer cassant à chaud*, & en *fer cassant à froid*. Les mines de fer cassant à froid sont celles dont le fer, quand il a été rougi, est très-malléable, mais qui étant refroidi se casse sous le marteau & à l'usage. La mine de fer cassant à chaud est celle dont le fer étant rougi se casse sous le marteau ou s'en va par éclats, mais qui refroidi prend du corps & est d'un bon usage. Ces divisions ne sont connues que dans les fonderies où l'on ne s'occupe qu'à

qu'à tirer le fer de sa mine & où l'on ne cherche que des mines riches. Les Minéralogistes & Naturalistes n'y ont aucun égard & n'en ont pu tirer jusqu'à présent ni principes ni regles certaines pour juger des minéraux & les distinguer ; on n'a donc pas crû devoir s'arrêter à ces divisions ; on a mieux aimé ne consulter que le coup d'œil & l'apparence extérieure.

3. *Observ.* Le fer est composé de terre, de phlogistique, & d'un principe métallique ; la terre est ou jaune, ou rouge, ou brune, ou noire ; le phlogistique est le principe inflammable universel, soit qu'il vienne du regne minéral, du regne végétal, du regne animal. Voici comment on peut obtenir le principe métallique ; qu'on laisse de la limaille de fer bien fine exposée pendant un an à l'air ; qu'après l'avoir triturée dans un mortier, on la nettoye pour en séparer les ordures & la poussière, & qu'on la remette de nouveau pendant un an à l'air ; au bout de ce tems, on la distillera dans une retorte ; il s'attachera au col du vaisseau une matiere dure, & avec cette matiere un peu de mercure ; cette expérience est de Teichmeyer. En mêlant une matiere inflammable à de la terre ordinaire, on produira du fer ; ce qui prouve que ce n'est point le fer, mais une terre métallique qui se trouve dans les métaux de moindre valeur, ainsi que dans les plantes ou animaux.

4. *Observ.* Il n'est pas douteux qu'il n'y ait une terre ferrugineuse dans les scories de fer ; la preuve est que souvent on retire plus de fer des scories, après avoir fait l'essai de la mine, que de la mine elle-même ; la raison en est que la trop petite quantité de phlogistique de l'essai ou de la première fonte n'a point été suffisante pour débarrasser le métal de sa miniere ; on pourra voir par là l'usage que l'on doit faire des scories de fer : quand on aura suffisamment de mine de fer cassant à chaud, on pourra peut-être la travailler avec succès au fourneau à manche en la mêlant avec les scories de fer qui ont été tirées de la mine sèche.

5. *Observ.* Tout le monde sçait que l'aimant attire le

fer ; mais l'on n'est point encore assuré s'il n'attire que le fer , & s'il attire toutes sortes de fer : il y a des mines de fer que l'aimant n'attire point ; quelle peut en être la raison ? Ce n'est pas le mélange de l'antimoine qui en est la seule cause , car l'ochre , la pierre hématite , & d'autres mines de fer , qui ne contiennent point de parties d'antimoine , ne sont point attirables par l'aimant ; ce n'est point non plus le soufre ni l'arsenic qui produisent cet effet , car la plupart des minéraux sont attirés plus aisément après qu'ils ont été grillés qu'auparavant ; cela ne vient point non plus de ce que le soufre & l'arsenic en ont été chassés par l'action du feu , puisqu'il y a des minéraux qui , sans avoir rien perdu de leur poids dans le grillage , ne sont pourtant point attirables par l'aimant , avant que d'avoir été grillés , & même ils sont encore mieux attirés , lorsqu'on les a grillés avec une matière inflammable comme de la poix ou du suif ; il s'en trouve qui , quoique mêlés avec du soufre , sont cependant attirables ; peut-être cela viendrait-il de ce que dans les mines de fer il n'y a qu'une terre martiale & que cette terre n'étant réduite en fer que par le phlogistique , il n'est pas possible qu'elle soit attirée avant sa réduction ; il suivroit aussi de-là que les mines qui , avant le grillage , sont attirables par l'aimant , devroient contenir du fer pur ; on voit qu'on pourroit conclure encore qu'il y a quelque chose de plus qu'une simple terre martiale dans les mines de fer qui , dès avant le grillage , sont attirables par l'aimant , & qu'il doit outre cela s'y trouver un vrai fer tout formé , quoique encore enveloppé dans sa miniere & mêlé avec des parties terrestres ; cependant ce fer est moins pur que celui qui a passé par la fusion ; il me semble aussi pour la même raison que , si en Suede on ne réduisoit pas tant le fer de fonte tiré des mines sèches , il ne se précipiteroit pas si aisément par la cémentation ; peut-être ne donne-t-on la préférence au fer de Suede sur celui de tous les autres Pays , que parce

qu'il est rarement tiré par la fonte de mines qui, avant le grillage, soient attirables par l'aimant.

§. 104.

GENRE XLVII.

III. Cuivre.

Caprum. Æs. Venus.

1. Le cuivre est de tous les métaux celui qui approche le plus du fer ; il est plus ductile & plus malléable que lui, comme on peut le remarquer à la finesse des fils de cuivre & d'autres ouvrages de cette espece. (A) Il a moins d'élasticité que le fer ; cependant il en a plus que les quatre autres métaux, comme on peut le voir dans les ressorts faits avec du cuivre. (B) Il approche le plus du fer par la dureté, en tant que la dureté est opposée à la fusibilité ; & il tient le cinquième rang à compter du plomb ; en effet, avec le cuivre on peut limer & tailler l'étain, le plomb, l'argent & l'or, mais non le fer. (C) Il approche le plus de l'argent par sa ténacité ; un fil de cuivre, du diamètre de $\frac{1}{10}$ de pouces, soutient un poids de $299 \frac{1}{4}$ liv. avant que de se rompre. (D) Il est plus sonore que

Hh ij

le fer , comme on peut le remarquer dans les cordes de cuivre , lorsqu'elles sont tendues.

2. Il est ou rouge ou d'un jaune tirant sur le rouge ; il est brillant dans l'endroit de la fracture.

3. Sa pesanteur spécifique est entre 8 , 784 , comme celui de Suede , & 9 ; 000 tel est celui du Japon ; ainsi il perd dans l'eau $\frac{1}{8}$ à $\frac{1}{9}$ de son poids ; conséquemment , pour la pesanteur , il tient le troisième rang parmi les métaux , si l'on commence à compter par l'étain ; plus il est pur , plus il est pesant , à moins qu'il ne soit allié avec du plomb.

Il rougit au feu promptement & avant que d'entrer en fusion , de même que le fer ; quand il est devenu bien rouge , il donne à la flamme une couleur qui est entre le verd & le bleu ; il soutient un degré de feu presque aussi violent que le fer ; à un feu violent & continué , une partie se dissipe en fumée , & une partie se réduit en un verre ou en scories d'une couleur bleuâtre ou verdâtre , ou qui tire sur le brun ; cependant , après le fer , c'est de tous les métaux imparfaits celui qui est le plus fixe au feu. Voici le rang que tiennent

les métaux en raison de leur fixité ; l'or , l'argent , le fer , le cuivre , l'étain , & enfin le plomb qui est au dernier rang ; le cuivre se fond au miroir ardent , & il s'y change en un verre opaque d'un rouge très-vif ; & par une calcination continuée , on peut venir à bout de le réduire en une cendre , terre , ou chaux rougeâtre.

5. Il se décompose à l'air & se change en une rouille verte ; la même chose lui arrive dans l'eau ; & pour lors il donne une couleur verte à l'eau.

Il n'y a point de liqueurs ou de dissolvans artificiels violens ou foibles qui n'agissent sur lui & ne le dissolvent ; les sels alcalis l'attaquent de même que les sels neutres ; il se dissout dans les huiles tant distillées que tirées par expression , & même dans l'eau simple ; c'est ce qui l'a fait nommer *meretrix metallorum* ; sa dissolution dans l'acide vitriolique devient verte , ainsi que dans l'acide végétale , dans l'huile , dans l'eau , & dans l'esprit d'urine ; sa dissolution devient brune ou jaune , lorsqu'elle s'est faite dans l'esprit de sel , mais elle verdit avec le tems ; elle est d'un beau jaune , lorsqu'on s'est servi d'une mine de

cuivre bien pure & de l'eau régale , & qu'on a fait dissoudre ensuite dans de l'esprit de sel la poudre jaune qui s'étoit précipitée au fond de l'eau régale. Si l'on vient à précipiter cette solution avec de l'esprit de sel ammoniac , le précipité devient d'un jaune orangé ; mais si la précipitation se fait dans un vaisseau fermé & bouché , le précipité devient tout rouge ; le cuivre devient bleu, si, après avoir été dissout par un acide , on le précipite avec de l'esprit de sel ammoniac ; il se précipite aussi en bleu par le sel alcali fixe ; ces deux dernières dissolutions donnent aussi des cristaux bleus , lorsque le cuivre y a été précipité par des acides ; sa solution dans l'eau forte tire plus sur le bleu que sur le verd ; dissout avec le sel ammoniac dans un vaisseau couvert & bien bouché , il perd sa couleur & devient transparent : c'est par ces différens procédés qu'on obtient différentes teintures de cuivre.

7. Il s'amalgame très-difficilement avec le vif argent.

8. Quand il est en fusion , il a une si grande antipathie pour l'eau , que , si l'on en verse alors dessus quelques gouttes , il fait

une explosion considérable & met la vie des Spectateurs en danger.

§. 123.

ESPECE 267.

I. Cuivre vierge. Cuivre natif.

Cuprum nativum.

Ce cuivre n'est pas tout-à-fait si pur que le cuivre raffiné, mais il l'est autant que celui qui a déjà passé une fois par le fourneau de fusion; il est ordinairement d'un jaune tirant sur le rouge, & quelquefois mêlé d'une portion de substances vertes, jaunes ou bleues qui forment une espece de rouille autour de lui. Il y a :

1. Le cuivre vierge cristallisé.

Cuprum nativum cristallisatum.

Il est pour l'ordinaire en cubes ou en dez.

2. Le cuivre vierge en grains.

Cuprum nativum granulatum.

Il est en grains ou en masses, tantôt plus grandes, tantôt plus petites, ou seul ou mêlé avec des substances pierreuses & terreuses.

3. Le cuivre vierge en feuilles.

Cuprum nativum foliaceum.

Il y en a en Hongrie qui ressemble à des feuilles d'arbres.

4. Le cuivre vierge en rameaux.

Cuprum nativum dendroides.

On en trouve près de Kontzoser en Russie, & en Hongrie ; il ressemble à des arbres pleins de nœuds & de branches,

5. Le cuivre vierge en grappes.

Cuprum nativum botryoides.

6. Le cuivre vierge capillaire.

Cuprum nativum capillare.

7. Le cuivre vierge superficiel.

Cuprum nativum superficiale.

Observ. Ces variétés du cuivre vierge se trouvent ou seules ou jointes avec quelques substances minérales, terrestres & pierreuses ; ces parties minérales & pierreuses, auxquelles le cuivre vierge est attaché, sont 1°. de la terre ou pierre calcaire, ou du spath à petits grains ; on en trouve de cette espèce en Suede dans la mine de Hosseculle dans la Province de Nerike ; 2°. en Allemagne, dans de l'ardoise ; 3°. dans du grais ; 4°. dans une espèce de pierre à fusil du genre des jaspes d'un brun tirant sur le rouge, dont les grains sont gros & à longues stries, tels qu'ils s'en rencontrent dans la mine de Krasnavolok près de Kontzoser en Russie ; 5°. dans le quartz à petits grains, comme en Hon-

grie; 6°. dans différentes mines de cuivre & surtout dans celles qui sont jaunes; 7°. dans la pyrite arsenicale & dans la pierre d'arsenic, & ainsi des autres: Lorsque les grains de cuivre paroissent tout rouges dans la miniere, on les nomme *fleurs de cuivre*.

E S P E C E 268.

II. Cuivre précipité.

Cuprum purum ex solutione vitrioli præcipitatum.
Cuprum præcipitatum.

C'est un cuivre rougeâtre tout pur qui s'est précipité de lui-même, ou qui a été précipité à dessein d'une eau dans laquelle il s'est fait une dissolution de vitriol cuivreux; on en trouvera la description dans l'*Hydrologie* §. 23. N°. 2. 1. sous le nom d'*eau de cémentation*. Il y a bien des especes différentes de ce cuivre précipité; tantôt il est figuré, tantôt il ne l'est point. On a:

1. Le cuivre précipité pur.

Cuprum præcipitatum sine basi.

Ce cuivre n'est uni avec aucune autre matiere; il est tout pur & sans base.

2. Le cuivre précipité sur du fer.

Cuprum præcipitatum basi ferrea.

C'est un cuivre précipité par le fer &

qui a pris la forme que le fer avoit avant la précipitation. Voyez l'*Hydrologie* §. 23. N^o. 2. 1.

3. Le cuivre précipité sur de la pierre.

Cuprum præcipitatum basi lapideâ.

Il y en a de cette espece près de la mine de cuivre de Luikne en Norwege.

4. Le cuivre précipité sur de la terre.

Cuprum præcipitatum basi terrea.

5. Le cuivre précipité sur une substance végétale.

Cuprum præcipitatum basi vegetabili.

1. *Observ.* Il y a des Naturalistes qui pensent que tout cuivre vierge a été précipité; cependant quand on le considerera attentivement, on se convaincra qu'il en est tout autrement: en effet, 1^o. le cuivre vierge croit en rameaux & en feuillages, de même que l'argent vierge ou tout autre métal vierge qui n'a point été précipité; or il est très-difficile de faire de pareilles productions par la précipitation. 2^o. Il se trouve mêlé avec la partie terreuse ou pierreuse; d'où l'on conclut qu'il faut ou que cette partie soit entrée en dissolution avec le cuivre & qu'elle ait été précipitée avec lui, ou que la partie pierreuse ait été entièrement molle dans l'eau & ne se soit accrue & augmentée que par la suite des tems; ces hypotheses n'ont aucune apparence de vérité.

Observ. Il y a en Suede, près de Carpenberg, une eau vitriolique cuivreuse qu'on nomme *eau de céméntation*, en Allemand (*cément wasser*) & le cuivre qui s'en retire par la précipitation, s'appelle *cuivre de céméntation* (*cément kupfer*.) Il s'en trouve aussi en Hongrie, à Neusol, près des monts Krapacks.

ESPECE 269.

III. Verd de montagne ou chrysocolle.

Cuprum solutum vel corrosum, præcipitatum, viride. Ærugo nativa. Chrysocolia AGRICOLÆ. Ochra cupri viridis. Viride montanum.

Il est aisé de le reconnoître à sa couleur verte, malgré la variété des nuances qu'il prend, étant d'un verd tantôt pale, tantôt plus vif, & tantôt plus foncé; sa consistance est quelquefois compacte, d'autrefois elle est tendre; ce minéral est riche en cuivre, & n'est pour l'ordinaire autre chose que ce métal précipité. On a:

1. Le verd de montagne pur.

Ærugo nativa. Ærugo rasilis Dioscor & Plin.

C'est un cuivre dissout, de couleur verte. Il y en a en Hongrie de différentes formes & figures.

2. Verd de montagne strié.

Ærugo nativa striata,

Il est rempli de stries qui lui donnent la forme de l'amianté; ses stries sont quelquefois transparentes; il ressemble à des cristaux de Venus; il est brillant; c'est pour-

quoi on l'appelle *Knospen*: l'on en peut voir de cette espece *Fig. 22.*

3. Le verd de montagne terreux.

Ærugo nativa terrea.

Il est d'une consistance terreuse; sa couleur est d'un verd tantôt clair, tantôt obscur.

4. Le verd de montagne feuilleté.

Ærugo nativa scissilis.

Ce verd de montagne est compacte & pierreux; il est ordinairement mêlé avec de l'ardoise, ou bien il est lui-même feuilleté comme elle.

5. Le verd de montagne solide. Malachite.

Ærugo nativa solida. Malachites.

Observ. On a remarqué ci-dessus en parlant de différentes especes de jaspe, qu'il y en avoit une verte que quelques-uns nomment *Malachite*, & que les modernes ont crû devoir mettre au nombre des verds de montagne.

6. Le verd de montagne en grains.

Ærugo nativa granulata.

Il a bien la dureté & la consistance d'une pierre; mais il paroît grainelé par la quantité des parties terrestres qui s'y trouvent mêlées & qui le font ressembler à du grais.

7. Le verd de montagne en globules.

Ærugo nativa globularis.

Il est solide, compacte, & ressemble à des pois ou à des fèves.

8. Le verd de montagne superficiel.

Ærugo nativa superficialis.

Il s'attache à la surface de la mine de cuivre & ressemble quelquefois à des étoiles ; ce qui le fait appeller *verd de gris étoilé*.

1. *Observ.* Le verd de montagne compose la troisième espèce des mines de cuivre ; c'est ce qu'Agricola & bien d'autres après lui ont nommé la *Chrysocolle des anciens* : celle dont ils se servoient pour souder l'or & qu'ils appelloient aussi *Chrysocolle*, étoit suivant le rapport de Dioscoride & de Pline, d'un verd très-vif, comme Fallope l'a prétendu ; mais il est difficile de croire que cette chrysocolle se fit avec du salpêtre, dans le sens qu'on attache actuellement au salpêtre & au nître, & avec de l'urine battus dans un mortier, comme Pline & d'autres l'assurent ; en effet, ce mélange peut bien donner du verd de gris, mais non pas une substance propre à souder l'or ; si par le nître l'on entend un sel alcali minéral dont on se sert pour faire le borax, la chose deviendra plus probable. Voyez ce qui a été dit en parlant du borax.

2. *Observ.* Il faut bien distinguer le verd de montagne dont il est ici question, d'avec le *ferret d'Espagne* ; cette dernière substance est factice ; c'est une production de l'art, comme on peut s'en assurer en la distillant à la cornue ; on en tire un acide ou vinaigre concentré ; d'ailleurs le ferret n'est pas entièrement verd, mais il tire un peu sur le gris.

3. *Observ.* Parmi les différens verds de montagne ; il y en a qui font une effervescence considérable dans l'eau forte , tandis que d'autres n'y en font point ; d'où l'on voit qu'il est incertain si le verd de montagne a été précipité par un acide ou par un alcali.

E S P E C E 270.

IV. Bleu de montagne ou chrysocolle.

Cuprum solutum vel corrosum , præcipitatum cæruleum. Cæruleum montanum. Ochra cupri cærulea. Chrysocolia NONNUL-LORUM. Azuthum.

On le reconnoît à sa couleur bleue qui est tantôt claire , tantôt foncée ; ce minéral n'est point brillant dans l'endroit de la fracture ; il contient beaucoup de cuivre. On a :

1. Le bleu de montagne terreux.

Cæruleum montanum terreum.

Il est peu compacte ; peu ferré , d'une consistance terreuse ; quelquefois il est pur , quelquefois il est mêlé de parties hétérogènes.

Observ. Toute terre bleuâtre ne contient pas toujours du cuivre ; il y en a qui contient du fer , comme il a été dit au §. 119. N^o. 13. *Observ.* 1. d'autre de l'arsenic sans aucune trace de cuivre ; c'est l'épreuve du feu qui doit décider & faire connoître l'origine de la couleur bleue que l'on y remarque.

2. Le bleu de montagne solide ou pierreux.

Cæruleum montanum lapideum.

Il a la consistance & la dureté de la pierre, cependant il est friable & cassant; on le trouve pour l'ordinaire feuilleté, ou sur des pierres du genre des ardoises.

3. Le bleu de montagne en grains.

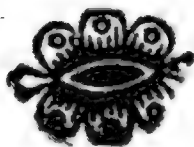
Cæruleum montanum granulatum

4. Le bleu de montagne superficiel.

Cæruleum montanum superficiale.

1. *Observ.* Il n'est pas encore démontré jusqu'à présent si toutes les pierres vertes ou bleues contiennent du cuivre; on a été porté à le croire par le préjugé que les autres métaux donnoient des couleurs particulières, & que le cuivre seul donnoit du verd ou du bleu; mais l'expérience est contraire à cette opinion.

2. *Observ.* On vend chez les Apoticaire ou Droguistes une espèce de bleu de montagne; ce n'est qu'une composition artificielle qui fait effervescence avec les acides; il est aisé de distinguer le bleu dont il s'agit ici, du bleu de Prusse. Nous parlerons du bleu d'outremer & du bleu de montagne artificiel dans le supplément.



ESPECE 271.

V. Mine de cuivre azurée.

Cuprum mineralisatum, minerâ fracturâ nitente; fragili. Cuprum lazureum.

Elle est de différentes couleurs , mais ordinairement elle tire sur le bleu ; sa matière est vitreuse , compacte & cassante ; quand on la casse, elle est brillante comme du verre ou comme de l'agate ; elle contient jusqu'à 80 liv. de cuivre au quintal. On a :

1. La mine de cuivre azurée bleue.

Cuprum lazureum cœruleum.

Souvent elle ressemble au lapis lazuli ; quand on la casse , elle est brillante & vitreuse comme du verre bleu.

2. La mine de cuivre azurée brune.

Cuprum lazureum fulvum.

Elle est brillante , d'un brun hépatique ; ou de la couleur du foye , & contient en même-tems un peu de fer.

3. La mine de cuivre azurée violette.

Cuprum lazureum violaceum.

4. La mine de cuivre azurée d'un gris clair.

Cuprum lazereum griseum.

Sa couleur tire un peu sur le rouge ; quand on la casse , elle brille quelquefois comme de l'argent. Voyez KENTMANN.

ES P E C E 272.

VI. mine de cuivre vitreuse.

Cuprum mineralisatum , minerâ fracturâ obscure nitente , molli. Cuprum vitreum. Minera cupri vitrea.

Elle ressemble beaucoup à celle d'azur & se trouve souvent mêlée avec elle ; on est exposé à les prendre l'une pour l'autre : il y a cependant cette différence que la mine de cuivre vitreuse est d'une couleur plus foncée , & quelquefois si tendre que , si elle n'est pas malléable , on peut du moins la travailler à la lime. On a :

1. La mine de cuivre vitreuse violette.

Cuprum vitreum violaceum.

2. La mine de cuivre vitreuse bleue.

Cuprum vitreum cœruleum.

3. La mine de cuivre vitreuse couleur de plomb.

Cuprum vitreum colore plumbeo.

§ 10 MINÉRALOGIE.

¶ *Observ.* Henckel dans sa *Pyritologie* p. 452. pense que ce que nous nommons à présent *azur*, s'appelloit autrefois *Glasur* du mot Allemand *Glas* verre, & qu'anciennement la mine de cuivre vitreuse & celle d'azur étoient regardées comme de même espèce; mais il ajoute que les Ouvriers des mines & d'après eux, les Minéralogistes ont distingué ces deux mines.

E S P E C E 273.

VII. Mine de cuivre grise.

Supram mineralisatum, minerâ fracturâ parum nitente, cinereâ vel nigrâ, durâ. Minera cupri grisea. Metalium cupri canum.

Cette mine est d'un gris clair ou foncé; à l'extérieur elle ressemble beaucoup à la mine de cuivre vitreuse, mais elle est cassante, rude, & ne brille point ou fort peu dans l'endroit de la fracture: il y a quelques-unes de ces mines qu'on a bien de la peine à distinguer des mines de fer; il y en a même qui sont étroitement unies à du fer. On a:

1. La mine de cuivre d'un gris clair.

Minera cupri grisea cana.

Elle est ordinairement d'un gris de fer; cependant sa couleur est d'une nuance un peu plus claire.

2. La mine de cuivre d'un gris noirâtre.

Minera cupri grisea nigrescens.

Elle est d'un gris très-foncé, & ressemble beaucoup à de la mine de fer.

Observ. Cette espece de mine de cuivre a jusqu'à présent presque toujours été mise au rang des mines de cuivre vitreuses ; mais sa couleur obscure & foncée, le fer avec qui elle est étroitement unie, & sa qualité aigre & cassante ont déterminé à en faire ici une espece particuliere.

ESPECE 274.

VIII. Mine de cuivre hépatique ou de la couleur du foye.

Cuprum sulphure & ferro mineralisatum, minera pyriticosa fulvâ. Minera cupri hepatica.

Elle est d'un jaune tirant sur le brun ou d'une couleur pâle, & étroitement unie avec du soufre & du fer ; sa substance est pyriteuse : il y a même des Naturalistes qui la mettent au rang des pyrites ; frappée avec l'acier, elle ne donne que peu ou point d'étincelles. On a :

1. La mine de cuivre hépatique brune.

Minera cupri hepatica fulva.

Elle est de la couleur du foye, fiche en
I i j

cuivre, & d'une consistance tantôt ferrée tantôt peu compacte.

2. La mine de cuivre hépatique pâle.

Minera cupri hepatica livida.

Elle est presque blanche & pâle comme de l'étain, d'une couleur foncée, & d'un brun tirant sur le bleu; intérieurement elle paroît composée de grains, mais extérieurement elle semble feuilletée.

E S P E C E. 275.

IX. Mine de cuivre blanche.

Cuprum arsenico, ferro & argento mineralisatum, minera albescente. Minera cupri alba.

Cette mine de cuivre est d'une couleur claire ou grisâtre; elle est compacte & pesante; indépendamment de l'arsenic & du cuivre, elle contient un peu de fer & d'argent, comme on s'en apperçoit en la grillant. Il y a:

1. La mine de cuivre blanche jaunâtre.

Minera cupri alba flavescens.

Elle est tout-à-fait blanche & tire un peu sur le jaune; elle est solide & compacte, contient environ 40 liv. de cuivre

au quintal & ressemble assez à la mine arsenicale blanche que les Allemands nomment *Mispikkel*, mais elle tire plus sur le jaune.

Observ. On prétend qu'il n'y a qu'un endroit où cette espèce de mine se trouve, c'est à Chemnitz en Hongrie.

2. La mine de cuivre d'un blanc sale.

Minera cupri alba obscura.

Cette mine est d'un brun tirant sur le gris & contient un peu d'argent; elle est plus foncée que la pyrite arsenicale & se trouve la plupart du tems mêlée avec la mine de cuivre jaune, ou avec une mine d'une couleur verte tirant sur le jaune.

Observ. Quoique la mine de cuivre d'un blanc sale ait beaucoup de ressemblance avec les deux mines de cuivre qui précèdent & que tous les Auteurs en fassent une même espèce, on n'a pas laissé de hasarder de l'en séparer & de la renvoyer au rang des mines d'argent, parce qu'elle contient beaucoup de ce métal, & en plus grande quantité que la mine de cuivre blanche ou la mine de cuivre d'un blanc sale: c'est par la même raison qu'on a remis à parler de la mine noire jusqu'à ce que l'on traitât des mines d'argent.



E S P E C E 276.

X. Mine de cuivre jaune , ou pyrite cuivreuse.

*Cuprum sulphure & ferro mineralisatum , minerâ
- colore aureo vel variegato nitente. Minera
cupri flava. Chalcopyrites. Pyrites flavus.*

Elle est d'un beau jaune éclatant , & ce jaune est même si vif qu'il paroît tirer sur le rouge ; sa couleur varie à l'extérieur ; & dans toutes les fentes ou petites crévasses , elle est ordinairement rouge , violette , bleue & jaune ; sa consistance est tendre & friable ; elle ne fait point d'étincelles , lorsqu'on la frappe avec de l'acier ; cependant elle contient du soufre , de l'arsenic & du fer en même-tems que du cuivre. On a :

1. La mine de cuivre jaune solide.

Minera cupri flava solida.

Cette mine est compacte & d'un grain fin comme de l'acier ; elle contient quelquefois 40 liv. de cuivre au quintal.

2. La mine de cuivre jaune feuilletée.

Minera cupri flava foliacea.

3. La mine de cuivre jaune à gros grains.

Minera cupri flava particulis majoribus.

E S P E C E 277.

XI. Mine de cuivre d'un jaune pâle:

*Cuprum sulphure, arsenico & ferro mineralisatum;
 minerâ colore pallidè flavo parùm nitente. Mi-
 nera cupri subflava. Pyrites subflavus.*

Elle est d'un jaune pâle peu éclatant tirant un peu sur le blanc; elle ressemble beaucoup à une pyrite, mais elle n'en a point la dureté; lorsqu'on la frappe avec l'acier, elle ne fait pas si aisément feu & ne donne pas tant d'étincelles que la pyrite; elle est pesante & contient du soufre & plus d'arsenic que les autres mines de cuivre; c'est ce qui est la cause de sa couleur pâle; il s'y trouve aussi un peu de fer mêlé avec le cuivre. On a:

1. La mine de cuivre d'un jaune pâle solide.

Minera cupri subflava solida.

Il y en a dans les mines de Loeken en Norwege.

2. La mine de cuivre d'un jaune pâle à gros grains.

Minera cupri subflava particulis majoribus.

3. La mine de cuivre d'un jaune pâle à facettes luisantes.

Minera cupri subflava, superficie nitidâ,

Observ. Il faut de l'usage & de l'expérience pour distinguer à la simple vue la mine de cuivre d'un jaune pâle de la pyrite, & quoiqu'on l'ait déjà remarqué ci devant §. 103. *Obs.* 2. on a crû devoir encore répéter ici qu'elle est plus blanche & que, lorsqu'on la casse, elle est dans l'endroit de la fracture plus unie & plus brillante que la pyrite.

ESPECE 278.

XII. Mine de cuivre verdâtre.

*Cuprum sulphure, arsenico & ferro mineralisatum,
minera colore ex flavo viridescente.
Minera cupri viridescens.*

Cette mine est jaune, mais sa couleur tire toujours sur le verd; elle est tantôt d'une couleur qui tient un milieu entre le jaune & le verd clair; tantôt aussi elle est jaunâtre & ressemble à du cuivre jaune sur lequel il s'est formé du verd de gris; quelquefois elle est d'un verd obscur ou plus foncé; elle ne fait pas aisément feu, lorsqu'on la frappe avec de l'acier; & plus elle est verte, moins elle donne d'étincelles; extérieurement sa couleur est terne & obscur; elle contient du soufre, de l'arsenic & du fer; & plus elle est verte, plus elle est riche en cuivre. On a :

1. La mine de cuivre d'un verd foncé,

Minera cupri viridescens, colore fortius viridi.

Elle est jaune, mais elle tire plus sur le verd qu'aucune des autres mines de cette espece; elle est dure, paroît composée de petits grains d'une couleur obscure, & ne fait point feu, lorsqu'on la frappe avec de l'acier.

2. La mine de cuivre verdâtre d'un jaune plus fort:

Minera cupri viridescens, colore fortius flavo.

Elle paroît d'un jaune clair; mais si on ne la considère que rapidement, on la trouve tout-à-fait jaunâtre; elle fait feu avec l'acier.

Observ. Les Fondeurs & ceux qui grillent les mines ont divisé celles qu'ils ont à traiter en *mines simples*, *mines dures* & *mines réfractaires*. Par *mines simples*, ils entendent celles qui sont dégagées de toute partie terreuse & pierreuse, & comprennent sous ce nom, (1°.) la pyrite qui est composée de petits cubes; (2°.) la mine de cuivre brune; (3°.) la mine de cuivre brune hépatique pâle; ces deux dernières sont décrites N°. VIII. Par *mines dures*, ils désignent celles qui sont unies à une espece de pierre vitrifiable qui les rend très-dures; ils mettent dans ce nombre, (1°.) le quartz en grains que l'on nomme *saltz-schlag* (2°.) le *pinzel-ertz*, ou mine à pinceau qui n'est attachée qu'à la superficie; (3°.) le *flors-haube*, ou bonnet de flore. Par *mines réfractaires*, ils entendent celles qui sont

jointes à des pierres réfractaires ou qui résistent à l'action du feu, telles que, 1^o. une espèce d'asbeste que l'on nomme *Fadenschlag*; 2^o. le *sternschlag* qui est une espèce d'asbeste étoilé; 3^o. le *kleyschlag* qui est une pierre argilleuse; 4^o. le *haut-schlag* qui est du cuir de montagne; 5^o. le *hornschlag* qui est la pierre de corne.

ESPECE 279.

XIII. Mine de cuivre figurée.

Cupri minera fissili lapidi inhærens figurata.
Minera cupri figurata.

Cette mine est de différentes figures; elle se trouve toujours mêlée avec de l'ardoise; ses couleurs varient; toute l'ardoise ne contient pas du cuivre; il n'y a que l'endroit où elle est figurée. On a:

1. La mine de cuivre ressemblante à du charbon.

Minera cupri figurata carbonaria.

Elle ressemble à des charbons à brûler.

2. La mine de cuivre figurée semblable à du bois.

Minera cupri figurata lignea.

Elle ressemble à un morceau de bois.

3. La mine de cuivre figurée en épis.

Minera cupri figurata spicam referens.

Elle ressemble à un épis de bled dont l'empreinte s'est faite dans de l'ardoise.

4. La mine de cuivre figurée, où l'on voit des poissons.

Minera cupri figurata pisces referens.

Elle représente des empreintes de poissons ; il y en a dans les mines de cuivre de Mansfeld.

E S P E C E 280.

XIV. Mine de cuivre terreuse.

Cupri minera, lapidi molliori vel terræ inhærens, vel terrificata. Minera cupri terrea.

C'est une terre ou pierre tendre & peu compacte qui contient du cuivre, ou c'est une mine de cuivre changée en terre & décomposée ; elle ressemble ordinairement à une pierre jaune qui par la longueur du tems seroit tombée en efflorescence ; elle a si peu de consistance qu'on peut l'écraser entre les doigts comme de l'ochre. On a :

1. La mine de cuivre terreuse grise.

Minera cupri terrea, humacea, cinerea.

Elle est entièrement friable, & contient, outre le cuivre, un peu d'argent ; il y en a dans le Pays de Hesse.

2. La mine de cuivre terreuse jaune:

Minera cupri, terrea, ochracea, flava.

Ordinairement elle est jaune ; c'est une pierre peu compacte qui s'est décomposée ; elle a cependant quelquefois un peu plus de consistance ; elle contient des grains de la mine de cuivre d'un jaune pâle , ou de la mine de cuivre verdâtre qui y sont répandus ; elle ressemble assez à de l'ochre jaune durcie.

3. La mine de cuivre terreuse brune.

Minera cupri terrea, ochracea, fusca.

Cette mine est d'une couleur semblable à celle de l'ochre brune ; elle est entremêlée, comme la précédente, de grains de la mine de cuivre d'un jaune pâle ou verdâtre.

Observ. Cette espèce de mine de cuivre a presque toujours un enduit de verd de gris ; ce qui est une nouvelle preuve qu'elle contient du cuivre ; la couleur jaune & le brun que l'on y remarque , annoncent de l'ochre martiale avec laquelle le cuivre est mêlé.



*Observations sur les mines de cuivre ,
& sur le cuivre.*

Outre les quatorze especes de mines de cuivre dont nous venons de donner la description , ce métal se trouve encore :

A. Dans le regne aquatique.

1. Dans l'eau vitriolique , ou eau de cémentation.

Aqua vitriolica cuprea. Voyez l'*Hydrolog.* S. 23. N. 2. I.

B. Dans le regne minéral.

2. Terre vitreuse.

Terra venerea.

Cette terre est ordinairement ou bleue ; ou verte , quoique la couleur bleue ne soit pas toujours une preuve de la présence du cuivre.

3. Pierres cuivreuses.

Lapides venerei.

On est dans l'idée que toutes les pierres vertes ou bleues doivent contenir du cuivre ; mais cette preuve est équivoque , voyez N. 4, *Observ.* Il y a des pierres ainsi colorées qui ne contiennent pas la moindre particule de ce métal ; & il pourroit

y en avoir de couleurs différentes ; qui en contiendroient.

4. Vitriol cuivreux.

Vitriolum cupri.

5. Vitriol mixte.

Vitriolum mixtum.

6. Terre vitriolique.

Terra vitriolica.

7. Mine rouge d'arsenic.

Minera arsenici rubra.

Elle a été décrite en parlant de l'arsenic.

8. Emeril.

Smiris.

Il en a été parlé en traitant des mines de fer.

9. Mine d'argent blanche.

Minera argenti alba.

10. Mine d'argent noire.

Minera argenti nigrescens.

11. Mine d'argent grise.

Minera argenti cinerea.

On en donnera la description en parlant de l'argent.

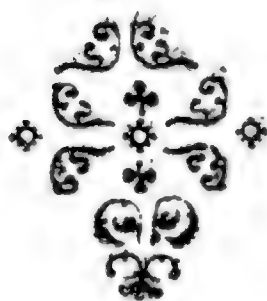
2. *Observ.* M. Henckel & quelques autres Naturalistes parlent d'une mine rouge de cuivre qu'on trouve à Freyberg en Saxe, qui a la couleur du cinnabre, & qui est remplie de petites stries; ce qui l'a fait appeller par les uns fleur de cuivre, (*flos cupri*) & verre de cuivre par d'autres; ils ajoutent même qu'il y a une mine rouge & transparente de cuivre qui ressemble à la mine d'argent rouge; mais pour dire ce qui en est, la première de ces mines n'est autre chose qu'une mine jaune de cuivre qui a de l'ochre à l'extérieur & qui conserve sa couleur intérieurement; & la dernière est ou un cuivre vierge enduit d'une espèce de vernis ou de croute, ou peut-être est-ce une mine de cuivre vitreuse.

3. *Observ.* Il n'y a point de métal qui dans la mine ait tant de couleurs différentes que le cuivre: il les a toutes excepté le rouge vif & transparent. On trouve la mine de cuivre ou dans des filons qui lui sont particuliers, ou mêlée plus ou moins de fer.

4. *Observ.* Il n'y a point de métal qui soit si difficile à séparer de sa mine que le cuivre; cette difficulté naît en partie de son soufre, en partie du fer avec qui il est mêlé, & en partie de la pierre à laquelle il se trouve joint: la plus mauvaise espèce de mine de cuivre, telle qu'est par exemple la mine de cuivre hépatique pâle, donne jusqu'à 60 pour cent d'un fer qui est cassant à chaud & mêlé de cuivre; mais elle tient à peine 3 liv. de cuivre au quintal; pour en séparer le fer & le soufre, & faire en sorte que le soufre détruise une portion du fer, il faut faire passer les mines de cette espèce par un grillage ou une calcination qu'on nomme *solubruck* en Suedois, voyez *Swedenborg de Cupro* p. 7. Dans certaines fonderies on les fait passer par une calcination qu'on nomme *Kallrostning* ou grillage à froid; on en trouvera la description dans le même Auteur pag. 3. on leur donne ensuite encore d'autres grillages que les Suedois nomment *Wendrostningar*, voyez *ibid* p. 14. & souvent la mine subit ainsi successivement 8 ou 9 grillages différents; après quoi

elle reçoit la première fonte au fourneau à manche ; mais comme le cuivre qui en vient contient encore du fer ou du plomb , on en sépare ces métaux au fourneau de raffinage d'où il sort pur ; c'est ce qu'on appelle *cuivre de rosette* : bien des Artistes ont tenté d'abréger la longueur de ces procédés , sûrs , s'ils réussissoient , d'être dédommagés de leurs peines ; mais leurs essais ont toujours été sans succès

5. *Observ.* Le cuivre est composé, 1^o. d'une terre stiptique qu'on appelle *terra specifica cupri* , la terre spécifique du cuivre , & qu'on peut développer par le moyen du miroir ardent , voyez §. 100. n. 4. 2^o. d'une portion de principe inflammable qu'on y remarque dans la réduction qui se fait des cendres ou de la chaux du cuivre pour lui rendre la forme métallique ; 3^o. d'un principe métallique ; car si l'on prend de la cendre ou chaux de cuivre qu'on la mêle avec du sel ammoniac , qu'on expose ce mélange pendant un certain tems à l'air , & qu'on le mette en distillation avec du savon , on obtiendra du mercure ; cela prouve que s'il n'y a point de mercure dans le cuivre , il y a du moins une substance qui peut le devenir :



§. 124.

SECONDE SOUDIVISION.

Métaux mous & faciles à fondre.

*Metalla molliora antè ignitionem
liquefcentia.*

On entend par là les métaux qui se fondent au feu avant que d'y rougir, & qui sont si mous, que l'on peut aisément les tailler & les plier; le feu les détruit & les réduit à leurs premiers principes.

GENRE XLVIII.

III. Le Plomb.

Plumbum. Saturnus. Plumbum nigrum.

1. Quoique le plomb ait un peu plus de ductilité que l'étain; néanmoins, eu égard à toutes ses autres propriétés, il est le moins estimé des métaux, & on le regarde comme le moins précieux. 1°. Il a moins d'élasticité ou de ressort que les autres;

2°. c'est , après le mercure , le plus mou ; au point qu'on peut le travailler , le tailler & le plier sans peine ; 3°. c'est aussi le métal qui a le moins de ténacité ; un fil de plomb de $\frac{1}{10}$ de pouce du Rhin de diamètre ne peut soutenir sans se rompre un poids de plus de $29 \frac{1}{4}$ livres ; 4°. c'est le moins sonore.

2. Sa couleur est obscure ou d'un blanc tirant sur le bleu.

3. Sa pesanteur spécifique approche le plus de celle du mercure ; elle est de 11, 325 , pour le plomb d'Angleterre ; & de 11, 310, pour celui d'Allemagne ; il perd $\frac{1}{11}$ ou $\frac{1}{12}$ de son poids dans l'eau.

4. Il ne rougit point au feu , mais il s'y fond très-promptement , & quelques livres de ce métal entre plus vite en fusion qu'un poids égal de cire ou de beurre ; lorsqu'il est fondu on voit paroître à sa surface quelques couleurs changeantes qui y forment comme une espece d'écume. Il soutient très-peu l'action du feu ; une portion se dissipe enfumée , l'autre se change en verre ; il a la propriété de réduire en vapeurs , de volatiliser & de vitrifier les autres métaux , à l'exception de l'or

& de l'argent ; il est aisé de le calciner ou de le changer en une chaux , & pour lors il ressemble à une cendre grise qu'on nomme *cendre de plomb* ; cette cendre exposée à l'action d'un feu violent devient d'abord jaune & s'appelle *jaune de plomb* ; exposée à un feu plus violent , elle devient rouge , & pour lors on l'appelle *minium* ; le miroir ardent réduit une portion du plomb en fumée , & l'autre portion en une cendre grise qui devient jaune , ensuite rouge , puis entièrement fluide , & forme une masse fondue qui a la couleur du safran ; ensuite de quoi le plomb reparaît sous la forme même qu'il avoit quand on a commencé à le fondre ; alors , si on le retire du feu , il se durcit & se met en une masse d'un jaune tirant sur le rouge feuilleté , dont la couleur ressemble à celle de l'orpiment , & qui a le même tissu que le talc feuilleté & brillant ; cette masse est du verre ; si on met ce verre sur des charbons ardents , on pourra par le moyen du miroir ardent le réduire en plomb.

5. Le changement que l'air & l'eau opèrent sur le plomb , c'est de lui faire prendre assez promptement une couleur obscure & noirâtre.

6. Le plomb se dissout, 1°. dans l'eau forte, mais non dans l'eau régale; 2°. il se dissout dans l'acide vitriolique, mais il faut l'y mettre en digestion; 3°. le vinaigre le ronge & le dissout; 4°. quand il a été changé en céruse ou en minium, en le faisant bouillir dans l'huile de térébenthine & dans d'autres huiles, surtout celles qui ont été tirées par expression, il s'y dissout; on nomme cette dissolution baume de Saturne ou *Balsamus vernisci*; 5°. il se dissout dans l'alcali fixe plus aisément que l'étain, tant par la coction que par la fusion; dans les sels alcalis volatils ou dans l'esprit de sel ammoniac, le plomb, sans qu'il soit besoin de chaleur, se réduit au bout d'un certain tems en une matiere gélatineuse ou en mucilage; toutes ces solutions ont un goût fade & douceâtre.

7. Le plomb s'amalgame avec le mercure plus aisément que l'étain.



§. 125.

E S P E C E 281.

I. Plomb vierge ou natif.

Plumbum nativum.

Il est assez pur, mais il n'est pas tout-à-fait malléable. On a :

1. Le plomb natif solide.

Plumbum nativum solidum.

2. Le plomb natif en grains.

Plumbum nativum in granulis.

Il s'en trouve à Maffel en Saxe dans une butte de sable; ces grains sont environnés d'un peu de céruse, ce qui leur donne une couleur blanche.

E S P E C E 282.

II. Galene ou mine de plomb en cubes.

Plumbum sulphure & argento mineralisatum; minera tessulis minoribus vel majoribus, vel granulis micante. Galena. Plumbago metallica.

Cette mine de plomb est composée de cubes grands ou petits, ou de parallélépipèdes oblongs, remplis de particules bril-

K k iij

lantes ou de stries qui paroissent foncées & bleuâtres à l'ombre, & d'un gris clair très-luisant au grand jour; cette mine est tendre & peu compacte; on peut couper & tailler au couteau les cubes fort pesans dont elle est composée. Il y a :

1. La galene à grands cubes.

Galena tessulis majoribus micans.

Les cubes ou dez dont elle est composée sont quelquefois de la grosseur du doigt; plus ils sont gros, plus la mine est riche en plomb; il y en a à Salberg & en d'autres endroits.

2. La galene à petits cubes.

Galena tessulis minoribus micans.

Elle est composée de très-petits cubes, ce qui fait que cette mine paroît comme grainelée; ses cubes peuvent aisément être séparés les uns des autres. On trouve cette mine près de Salberg.

3. La galene à grandes facettes.

Galena areis majoribus micans, non distincta figurâ tessulari.

Les cubes qui la composent ne sont

pas faciles à discerner ; elle est brillante ou mouchetée comme les autres especes de galene , mais ses facettes brillantes n'ont point de figure réguliere & déterminée ; elle ne se partage point en cubes ; il y en a dans les mines de Halléforfen en Suède.

4. La galene à petites facettes.

Galena areis minoribus micans , non distinctâ figurâ tessulari.

Elle ressemble à la mine de plomb qui précède immédiatement , mais elle a moins de taches ou de particules luisantes.

5. La galene à gros grains.

Galena particulis majoribus micans.

Elle est composée de grains brillans & grossiers , & ressemble assez à la galene ou mine de plomb à grands cubes ; on ne peut décider à la simple vûe de la figure de ses particules , & il est difficile & même impossible de les séparer les unes des autres.

6. La galene à petits grains.

Galena particulis minoribus micans.

Les grains ou facettes qui la composent

sont fort petites ; on n'en peut point distinguer la figure à la simple vûe ; il est aussi impossible de les séparer les unes des autres ; si on casse cette mine, elle est brillante comme du fer rompu dans l'endroit de la fracture.

7. La galene chatoyante , à gros grains.

Galena particulis majoribus obliquè resplendens.

On nomme ainsi cette mine , parcequ'à mesure qu'on la tourne , les grands cubes dont elle est composée font ombre les uns sur les autres & affoiblissent leur éclat : ce qui fait qu'en l'exposant au jour , elle paroît d'une couleur obscure & n'est brillante que lorsqu'on la tourne de différens côtés.

8. La galene chatoyante à petits grains.

Galena particulis minoribus obliquè resplendens.

Elle est composée de parties plus petites, mais elle fait ombre comme la précédente.

6. La galene de plomb compacte comme l'acier.

Galena plumbi texturæ chalybeæ.

On la nomme aussi *mine d'acier* ; elle

est dure & compacte comme de l'acier ; elle en a aussi la couleur. On en trouve à Fahlun en Suède.

10. Galene striée.

Galena striata:

Elle est composée de filets ou de longues stries plus ou moins déliées & brillantes ; on la nomme aussi *Galene aigue* : il s'en trouve à Salberg en Suède.

Observ. Quoiqu'on ne puisse à la simple vue discerner exactement la figure des parties qui composent les galènes ; cependant , quand on vient à les considérer au microscope , on trouve que toutes leurs parties sont d'une forme cubique , à moins que ces cubes petits ou grands n'aient été forcés par une cause étrangère & accidentelle à perdre la forme régulière qui leur est naturelle.

E S P E C E 283.

III. Mine de plomb sulphureuse & arsenicale
Bleischweiff GERMAN.

*Plumbum sulphure & arsenico mineralisatum ,
minerâ pinguiori ferè malleabili. Plumbago.*

C'est une mine de plomb molle, presque malléable , grasse au toucher comme une galene , & qui ressemble souvent extérieurement à du plomb vierge , excepté que

334 MINÉRALOGIE.

par dehors elle est ordinairement un peu jaune comme si elle étoit mêlée avec du soufre. Elle contient du soufre & de l'arsenic. On a :

1. La mine de plomb arsenicale écailleuse.

Plumbago squamosa.

Il ne faut pour en tirer le plomb que l'exposer à la flamme d'une bougie.

2. La mine de plomb arsenicale de couleur foncée.

Plumbago solida, colore plumbeo.

Elle ressemble presque à du crayon ; elle est fort peu striée ; il y en a en Angleterre , voyez *Bruckmann Epist. intin. XLII. 49.*

3. La mine de plomb arsenicale à taches noirâtres.

Plumbago lutea maculis nigrescentibus.

La couleur en est jaunâtre , mais elle a des taches noires & grises ; elle est grasse au toucher : il y en a près de Freyberg en Saxe.

Observ. Lorsqu'un minéral d'une couleur pure est parsemé de raies ou de taches noires ou grises , les Allemands le nomment *schweiffig* ; ils nomment ceux qui ont des taches ou des raies grises , *eisen-schweiffig* de couleur de fer ; ceux qui ont des raies ou taches noi-

res, bleischweiffig de couleur de plomb ; toutes ces mines rayées ou tachées sont rapaces, c'est-à-dire entraînent avec elles & volatilisent le métal, & n'en contiennent que très-peu ; souvent même il ne s'y en trouve point du tout : Henckel dit que ces mines sont très-arsenicales.

E S P E C E 284.

IV. Mine de plomb blanche spathique.

Plumbum arsenico mineralisatum, minerâ spathiformi albâ vel griseâ. Minera plumbi spathacea.

C'est une mine fort pesante ; sa couleur est ou blanche , ou grise , ou jaunâtre ; elle ressemble beaucoup à du spath ou à de la fêlénite , sans porter aucun caractère métallique ; elle est peu compacte ; on la peut tailler avec un couteau ; elle ne se dissout point dans l'eau forte , mais elle pétille dans le feu comme le spath. On a :

1. La mine de plomb spathique feuilletée.

Minera plumbi spathacea fissilis.

On la nomme aussi *ardoise de plomb* ; elle ressemble au spath feuilleté.

2. La mine de plomb spathique rhomboïdale.

Minera plumbi spathacea rhomboidalis.

Elle ressemble pour l'ordinaire à la sélénite ou au spath rhomboïdale.

3. La mine de plomb spathique rameuse.

Minera plumbi spathacea ramosa.

4. La mine de plomb spathique en petits grains.

Minera plumbi spathacea lapillis minutis.

5. La mine de plomb spathique transparente.

Minera plumbi spathacea pellucens.

Elle ressemble ordinairement à une sélénite exahédre transparente ; sa couleur est souvent d'un blanc tirant sur le jaune.

ESPECE 285.

V. Mine de plomb verte.

Plumbum arsenico mineralisatum, minerâ solidâ, vel cristallisatâ viridi. Minera plumbi viridis.

Cette mine de plomb est fort riche , fort pesante & peu compacte ; elle ressemble beaucoup par sa forme & par sa consistance à la mine de plomb blanche spathique , décrite au N. IV. ; sa couleur est ou verte ou tirant sur le verd ; exposée au feu , d'abord elle perd sa couleur ; mais si on continue de la faire rougir , non-seulement elle la reprend ; cette couleur même en devient plus vive. On a :

1. La mine de plomb verte solide.

Minera plumbi viridis solida.

Elle est d'un verd tantôt clair tantôt foncé ; il y en a près de Tschoppau & de Freyberg en Saxe ; on en tire une huile ou une matiere grasse en la mettant en distillation.

2. La mine de plomb verte rameuse.

Minera plumbi viridis ramosa.

3. La mine de plomb verte, opaque cristallisée.

Minera plumbi viridis , opaca cristallifata.

Elle est composée de cristaux oblongs , exahédres , plus ou moins réguliers ; ces cristaux se sont formés à sa surface.

4. La mine de plomb verte à cristaux transparens.

Minera plumbi viridis cristallifata pellucens.

Elle est aussi composée de cristaux exahédres & oblongs ; on les trouve verds & transparens dans une galéne ou mine de plomb à petits cubes près de Hogfors en Suède.



ESPECE 286.

VI. Galéne de plomb minéralisée.

Plumbi minera galenica, lapidi insensibiliter immixta, vario colore. Galena mineralisata.

On nomme ainsi le minéral dans lequel la galéne de plomb en cubes décrite au N^o. II. est contenue & cachée, quoiqu'on en puisse quelquefois discerner les particules au microscope ; elle est pesante, quoique fort pauvre ; elle est de différentes couleurs , mais pour l'ordinaire d'une couleur de plomb foncée , selon celle de la terre ou de la pierre dans laquelle elle est minéralisée. On a :

1. La galéne minéralisée grise.

Galena mineralisata lapide griseo.

Elle est tantôt d'un gris clair , tantôt d'un gris foncé ; elle se trouve dans le voisinage de la pierre à chaux ; on en voit près de Salberg en Suède.

2. La galéne minéralisée bleue.

Galena mineralisata lapide cæruleo.

3. La galéne minéralisée brune.

Galena mineralisata lapide fusco.

Il y en a près de Goslar. Voyez *Schluter, traité de la fonderie p. 234.*

4. La galène minéralisée dans du grais blanc.

Galena mineralisata lapide arenaceo albo.

On en trouve près de Braubach ; on peut discerner les parties métalliques de cette mine avec le secours du microscope.

5. La galène minéralisée dans l'asbeste.

Galena mineralisata asbesto colore ferreo.

Elle ressemble parfaitement à de l'asbeste grossier, mais elle a la couleur du plomb ; elle est brillante & fort pesante ; on n'y distingue pas la moindre partie de la galène de plomb , quoiqu'on en puisse tirer ce métal par le moyen du feu , sans qu'il soit besoin d'aucune addition ou fondant ; on remarque un peu de rouge entre les filets qui la composent.

Observ. On a lieu de croire que dans les mines dont on vient de parler, la galène est tellement embarrassée & confondue avec la miniere, qu'elle y est entièrement cachée & rendue invisible ; c'est ce qui a fait nommer en Allemand ces sortes de minéraux *Glantz-ertze* (mine de galène), comme si la galène s'y trouvoit minéralisée avec la pierre.

ESPECE 287.

VII. Mine de plomb terreuse.

*Plumbi minera galenica mineralisata, terræ in-
sensibiliter immixta, colore albo vel
rubescente. Terra plumbaria.*

C'est une mine de plomb détruite, décomposée, & pour ainsi dire pourrie, où une espèce de terre avec laquelle la galene est venue à se joindre : elle est pesante & contient ordinairement beaucoup de plomb. On a :

1. La mine de plomb terreuse blanche.

Terra plumbaria alba.

Elle est toute blanche ; c'est une espèce de marne qui contient du plomb ; elle fait effervescence avec l'eau forte.

2. La mine de plomb terreuse jaune.

Terra plumbaria citrina.

3. La mine de plomb terreuse rouge.

Terra plumbaria rubra.

Elle est mêlée avec une ochre martiale rouge, ou avec une terre grasse pleine de rouille.

Observ.

Observ. Il faut observer sur la mine de plomb terreuse, qu'elle ne contient que de petits grains de la galène à grandes facettes qu'on y peut quelquefois discerner à l'aide du microscope.

Observations sur le plomb & sur ses mines.

Observ. Le plomb ne se trouve que rarement minéralisé avec d'autres mines; on a cependant

1. La Mine de plomb ou crayon.

Molybdæna.

Voyez §. 131.

2. La Mine de zinc.

Minera zinci.

3. La Blende rouge.

Pseudo-galena rubens.

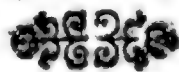
Il ne se trouve dans ces minéraux qu'une pure galène de plomb plus ou moins visible.

2. *Observ.* 1°. La facilité que le plomb a de se vitrifier, prouve qu'il est composé d'une terre vitrescible. 2°. On voit qu'il est composé d'un principe sulfureux par sa calcination & son incinération; lorsqu'il a perdu de cette manière son éclat métallique, on peut le lui rendre en lui joignant du phlogistique, comme cela se pratique dans la réduction des cendres ou de la chaux de plomb. 3°. Il est composé d'un principe mercuriel; c'est ce que prouve sa fusion dans le feu, sa pesanteur, sa fumée dangereuse, &c. Si on prend du plomb corné (qui est une précipitation du plomb qui a été dissout dans l'eau forte faite par le moyen de l'esprit de sel); qu'on mêle ce précipité avec parties

égales d'esprit de sel marin bien concentré; qu'on laisse ces deux matières en digestion pendant 3 ou 4 semaines; qu'on sature ensuite le mélange avec de l'alcali volatil; qu'on le mette de nouveau en digestion pendant 3 ou quatre autres semaines; qu'au bout de ce tems on y joigne égale quantité de flux noir & de savon de Venise; & qu'on mette le tout en distillation dans une cornue de verre, il passera du mercure dans le récipient.

3. *Observ.* Le plomb fournit une preuve convaincante de la transmutation des métaux; en effet, si on lui enlève quelque chose de son principe mercuriel, & qu'on y joigne un peu de terre vitrescible & inflammable, il se convertira pour la plus grande partie en argent: on peut voir une expérience de cette nature dans le *Traité de approbatione de Henckel*, où cet Auteur parle de la mine d'argent rouge; plus on réitère la réduction du plomb, meilleur il devient. Les Anciens auroient-ils donc eu si grand tort de dire que le plomb est de l'argent qui n'est point parvenu à maturité? L'argent se trouve-t-il tout formé dans la galène? Ou est-ce par l'opération de la fonte qu'il s'en produit d'une mine de plomb, plus que d'une autre, en raison du mélange d'autres substances minérales?

4. *Observ.* Tout plomb contient de l'argent; le plomb de Vilach passe pour le plus pur; on ne le tire pas de sa mine par la fonte, comme cela se pratique ordinairement; mais on commence par le griller, ce qui en sépare le plomb vierge; après cette opération, on met la mine dans un fourneau de grillage pour achever d'en tirer le métal par le moyen des feux de bois; d'où il arrive nécessairement que les parties terrestres de la miniere restent en arriere. Voyez *Schlüter, Traité de la Fonderie*, p. 318.



GENRE XLIX.

IV. Etain.

Stannum. Jupiter. Plumbum album.

L'étain est un métal très-malléable ; comme il paroît à l'emploi qu'on en fait pour étamer, & aux feuilles minces dans lesquelles on le réduit ; cependant il l'est moins que le plomb ; mais il est plus élastique que lui, quoiqu'il le soit moins que les autres métaux ; c'est, après le plomb, de tous les métaux le plus mou & le plus flexible ; pour la dureté, il tient le cinquième rang à compter du fer qui est le plus dur des métaux. Voici le rang que tiennent les métaux en raison de leur dureté ; le fer, le cuivre, l'argent, l'or, l'étain, après lequel suit immédiatement le plomb. Il est plus tenace que le plomb : un fil d'étain de $\frac{1}{15}$ de pouce de diamètre ne casse que par un poids de $49 \frac{1}{2}$ liv. il n'est pas fort sonore par lui-même ; mais lorsqu'on l'allie avec d'autres métaux, il les rend sonores, & acquiert lui-même cette propriété, lorsqu'on lui joint quelque autre métal ou demi-mé-

tal. C'est donc une erreur de croire que plus l'étain résonne, plus il est pur; on pourroit dire avec plus de raison que l'étain travaillé est meilleur, lorsqu'il est bien sonore, que celui qui étant travaillé résonne moins.

2. Il est d'une couleur blanche qui approche de celle de l'argent.

3. C'est le plus léger des métaux; la pesanteur spécifique de l'étain d'Angleterre est de 7, 471; celle de l'autre étain est de 7, 320; ainsi il perd dans l'eau environ $\frac{1}{7}$ de son poids.

4. L'étain se fond très - promptement dans le feu, & après la fusion une partie se convertit en vapeurs ou fumée, l'autre se change en une cendre ou chaux grise; si on augmente le feu, cette chaux prend la couleur d'un verre opale; si on mêle cette cendre grise avec du verre de plomb ou d'autre verre, elle le rend opaque & d'une couleur laiteuse, de même que feroient des os calcinés. L'étain ne rougit au feu qu'après y être entré en fusion, pourvu qu'on lui donne un degré de feu violent; si on fond de la limaille d'étain à la flamme d'une chandelle, elle donne une couleur bleue à la flamme & répand une odeur de sou-

fre & d'ail ; si on fait fondre de l'étain avec du nitre , il se fait une détonation ; par le moyen du miroir ardent l'étain donne une fumée épaisse ou des fleurs blanches ; ce métal se réduit d'abord en une cendre blanche fort déliée qui se change ensuite en petits cristaux ou filets cristallins que le miroir ardent ne peut mettre en fusion , à moins qu'on n'y joigne de la matière grasse ou des charbons ; pour lors ces cristaux se réduisent de nouveau en étain.

5. L'étain , lorsqu'il est bien pur , ne souffre aucune altération remarquable ni à l'air ni dans l'eau.

6. Il se dissout , 1°. dans l'huile de vitriol ; 2°. dans l'esprit de sel ; & lorsqu'on l'y met en digestion , il donne ordinairement une couleur jaune au dissolvant ; 3°. il est rongé par l'eau forte avec une effervescence considérable , mais il s'en dissout peu , à moins qu'on y remette un peu d'étain par la suite ; mais si on verse de nouvelle eau forte sur l'étain qui a été dissout ou rongé , il se précipite une poudre blanche qui se dissout dans l'esprit de sel ; 4°. si on mêle du sel ammoniac avec de la cendre ou chaux d'étain , & qu'on triture ce mélange , l'étain devient soluble dans du

vinaigre concentré , ce qui n'arriveroit point sans cette préparation ; 5°. la cendre d'étain se dissout aussi dans l'esprit de sel ammoniac fait par la chaux vive , & se cristallise ensuite ; 6°. l'alcali fixe agit sur l'étain , lorsqu'on le fait fondre avec ce métal.

7. L'étain s'amalgame avec le vif argent.

8. Lorsqu'il est allié avec d'autres métaux tels que l'or , l'argent , & le cuivre , il leur ôte leur malléabilité & leur ductilité au point qu'un grain d'étain suffit pour ôter la malléabilité à un marc d'or ; si on met du fer dans de l'étain fondu , ces deux métaux s'allient ensemble ; mais si on met de l'étain dans du fer fondu , le fer & l'étain se convertissent en petits globules qui crevent & font explosion comme des grenades.

§. 127.

ESPECE 288.

I. Etain vierge.

Stannum nativum.

On n'en trouve que très-rarement ; on dit qu'il s'en est rencontré près de Mukkenberg en Saxe. Voyez *Matthesii sarspta*

conc. 9. on assure aussi en avoir trouvé dans la mine de Gottesgabe, près de Joachimstal, en Bohême, dans un marais, voyez *Tollius Epist. itin. p. 69.* On prétend qu'il s'en tire dans la presqu'île de Malacca aux Indes Orientales. Voyez le *Musæum Richter p. 75.*

ESPECE 289.

II. Cristaux d'étain.

Stannum ferro & arsenico mineralisatum, mineralisatum, figurâ polyhedricâ, diverso colore. Cristalli minerales stanni.

Ces cristaux sont polyhédres & d'une figure irrégulière ; ils sont brillans à la surface, & leurs extrémités ou angles sont tronqués pour la plupart ; ils sont plus pesans que toutes les autres mines, & ne sont point fort durs ; lorsqu'on les écrase, ils deviennent rouges ; ils ne fondent point au feu sans addition, mais se brisent, s'éclatent, & deviennent à l'extérieur blancs & couverts d'un enduit farineux, ce qui est occasionné par l'arsenic dont ils ont une forte odeur. On a :

1. Des cristaux d'étain blancs.

Cristalli minerales stanni albescentes.

2. Des cristaux d'étain d'un jaune d'or.

Cristalli minerales stanni aureæ.

Ceux-ci sont très-rares.

3. Des cristaux d'étain rougeâtres.

Cristalli minerales stanni rubescentes.

4. Des cristaux d'étain bruns.

Cristalli minerales stanni granatico colore.

Ils sont de la couleur des grenats.

5. Des cristaux d'étain noirs.

Cristalli minerales stanni nigræ.

Ce sont les plus riches en étain.

6. Des cristaux d'étain transparens.

Cristalli minerales stanni pellucentes.

ESPECE 290.

III. Mine d'étain cristallisé, *EN ALLEMAND*
Zwitter.

Stannum ferro & arsenico mineralisatum, minerâ irregulari, cristallis mineralibus stanni minimis ac lapide compositâ. Minera cristallorum stanni.

Les couleurs de cette mine sont différentes, mais elle est pour l'ordinaire rou-

geâtre ou comme rouillée , & ressemble assez à une mine de fer ; elle est composée ou de grands cristaux d'étain visibles tels que ceux qui sont décrits *N. II.* ou de petits cristaux qui ne peuvent se discerner & qui sont enveloppés dans des minieres de différentes especes ; la figure de cette mine est irréguliere ; elle n'est point extrêmement dure , mais elle est assez pesante ; elle rougit dans le feu ; & si on vient à l'écraser, il en part une odeur arsenicale. On a :

1. La mine d'étain cristallisée jaune.

Minera cristallorum stanni flavescens.

2. La mine d'étain cristallisée rouge.

Minera cristallorum stanni rubra vel rubiginosa.

3. La mine d'étain cristallisée brune.

Minera cristallorum stanni fusca.

4. La mine d'étain cristallisée noire.

Minera cristallorum stanni nigra.

5. La mine d'étain cristallisée de diverses couleurs.

Minera cristallorum stanni variegata.

Observ. Quant au tissu ou à la structure intérieure de la mine d'étain cristallisée , elle est ou poreuse , ou striée , ou grenue , ou composée de cristaux polyédres.

IV. Etain minéralisé dans de la pierre;
ou pierre d'étain.

*Stannum ferro & arsenico mineralisatum, minerâ
lapidea, lapidibus simplicioribus simili.
Lapides stanniferi.*

Cette mine d'étain ressemble à de la pierre ordinaire; cependant elle est pesante; elle rougit au feu & repand une vapeur arsenicale. On a :

1. L'étain minéralisé dans le spath.

Lapides spathacei stanniferi.

Cette mine est très-pesante, & pour l'ordinaire demi-transparente; à l'extérieur, elle ressemble fort au spath blanc; elle est rare; on en trouve à un demi mille de Toplitz en Bohême.

2. Les grenats d'étain.

Lapides stanniferi granatici.

Ils sont rougeâtres & d'une couleur claire, à plusieurs côtés; si on les écrase, ils donnent une poudre blanche; il y en a d'opagues & de transparens.

ESPECE 292.

V. Sable d'étain.

*Stanni minera , arena vel terra mixta,
Arena stannea.*

Ce sont des particules d'étain mêlées avec de la terre ou du sable ; elles sont noirâtres pour l'ordinaire ; voyez *Kentmann nomenclat. fossil. & Agricola de re metall. L. II. p. 19.*

Observations sur l'étain & sur ses mines.

1. *Observ.* L'étain, de même que le plomb, est rarement mêlé ou minéralisé avec d'autres substances minérales ; cependant, outre les mines d'étain qu'on vient de décrire, on trouve encore quelquefois ce métal dans les minéraux suivans.

1. La Roche de corne cristallisée, ou Schorl.

Corneus cristallifatus.

2. La mine de fer arsenicale réfractaire.

Spuma lupi.

Elle contient souvent un peu d'étain ainsi que du fer.

2. *Observ.* L'étain est composé, 1°. d'une terre blanche qui se montre dans sa calcination & sa vitrification ; cette terre est alcaline & a la même propriété que la pierre calaminaire ou la terre du zinc, comme

on peut le voir par la *laine philosophique* que Henckel a tirée de l'étain & de la pyrite, & que Cramer a tirée de l'étain & du cuivre : une autre preuve de cette vérité, c'est la difficulté qu'on trouve à le vitrifier. 2°. Il est composé de phlogistique & d'une matière qui brûle & s'enflamme réellement, car il fait détonation avec le nitre & l'alcalise ; en le mêlant avec de l'huile de vitriol, on peut par la distillation produire du soufre. 3°. Il est composé d'un principe mercuriel ou arsenical dont il est aisé de s'appercevoir par l'odeur qui en part lorsqu'il est en fusion ; si on ne fait que poser des lames d'étain d'Angleterre battues bien minces sur du vif argent bien pur, l'étain augmentera & le vif argent diminuera de poids.

3. *Observ.* L'étain qui nous vient d'Angleterre est le meilleur & le moins chargé de fer ; on ne laisse pas, avant que de le travailler, de le mêler soit avec du zinc dont on prend 1 partie contre 100 d'étain, soit avec du zinc & du régule d'antimoine, soit avec du bismuth ou du cuivre, ce qui est l'usage le plus ordinaire. *Geoffroy mat. med. T. I. p. 282*, dit qu'on partage en trois parts le lingot ou le gâteau d'étain qui a été tiré de sa mine & raffiné ensuite ; que la partie supérieure, comme la plus molle, se mêle dans la proportion de trois parties de cuivre sur 100. d'étain ; la partie du milieu du gâteau avec 2 parties de cuivre sur 100 d'étain ; la partie inférieure dans la proportion de 18 parties de cuivre sur 100 d'étain, & que c'est là ce qui rend l'étain d'Angleterre si sonore & lui conserve son éclat : tous les potiers d'étain mêlent du plomb à l'étain. *Voyez le Supplément.*

4. *Observ.* On reconnoît le mélange de l'étain, (1°.) en le mordant ; car plus il est pur, plus il crie sous les dents ; (2°.) au moyen de la balance hydrostatique (3°.) par les globules dont il est parlé dans les *Mémoires de l'Académie Royale de Suede de l'année 1744. p. 215.* de G. Brand.

III. SOUDIVISION.

Métaux parfaits.

Metalla nobiliora.

C'est ainsi qu'on nomme les métaux qui ont le plus de ductilité & qui résistent le plus aux impressions de l'air, de l'eau & du feu; ces métaux sont presque indestructibles & inaltérables; ils entrent en fusion au feu en même-tems qu'ils y rougissent; on n'en compte que deux, sçavoir l'or & l'argent.

G E N R E L.

I. Argent.

Argentum. Luna.

L'argent est, après l'or, le plus ductile des métaux; on peut avec un grain d'argent faire un fil de trois aulnes de long & de deux pouces de large, ou bien en former une tasse capable de contenir une once d'eau. (A) L'argent a plus d'élasticité que le plomb, l'étain & l'or; mais il en a

moins que le cuivre ou le fer. (B) Il est plus dur que l'or, l'étain & le plomb; mais il est plus mou que les autres métaux. (C) Il est moins ténace que l'or ou le fer, mais il l'est plus que les autres métaux; un fil d'argent de $\frac{1}{10}$ pouce de diamètre peut soutenir, avant que de se rompre, un poids de 270 liv. (D) L'argent est, après le cuivre, le plus sonore de tous les métaux; le son qu'il donne est éclatant; mais ce métal perd cette propriété aussitôt qu'il est allié avec du plomb.

2. Sa couleur est blanche, pure & brillante.

3. Sa pesanteur spécifique, lorsqu'il est parfaitement pur, est de 11, 091; s'il est à seize carats, elle est de 10, 340; ainsi il perd dans l'eau $\frac{1}{10}$, ou $\frac{1}{10} \frac{1}{2}$; ce qui fait $\frac{3}{20}$ de son poids; un pied cube d'argent pèse 11523 onces.

4. Il se fond dans le feu en même tems qu'il y rougit; il exige pour cela un degré de chaleur moins fort que l'or; il est si fixe au feu, qu'en un mois de tems il ne perd pas $\frac{1}{60}$ de son poids; ou suivant d'autres expériences, le feu le plus violent ne lui en ôte pas un $\frac{1}{12}$ en deux mois; malgré cela il peut être rendu entièrement volatil par le moyen

de l'antimoine, de l'arsenic ou du sel marin, comme on peut le voir chez les Orfèvres, lorsqu'ils purifient l'or par le moyen de l'antimoine; le miroir ardent le dissipe entièrement en fumée, mais il ne le vitrifie point comme les autres métaux; si l'on fait fondre de l'argent avec du verre, il lui donne une couleur pourpre; mais si l'on met dans le verre fondu de la chaux d'argent précipitée dans l'eau forte par le sel marin, ce qu'on appelle *lune cornée*, le verre devient jaune.

5. L'air & l'eau ne produisent point d'altération sur l'argent, quand il est pur; mais la vapeur ou la fumée du soufre le rend noir.

6. L'argent se dissout (1^o.) dans l'esprit de nître ou dans l'eau forte; si l'on étend la dissolution avec l'eau & qu'on y mette du mercure, on obtient une végétation que l'on nomme *arbre de diane*; comme on fait la *lune cornée*, les cristaux d'argent & la pierre infernale avec cette dissolution, il en sera parlé dans le Supplément. (2^o.) L'argent se dissout aussi dans l'acide vitriolique, pourvû qu'on l'y fasse bouillir, ou pourvû qu'après que l'argent a été dissout dans l'eau forte & précipité par l'huile

de vitriol, on fasse bouillir l'argent qui a été précipité dans une plus grande quantité d'huile de vitriol.

7. L'argent s'amalgame aisément avec le vif argent.

8. Il a une antipathie marquée pour le sel marin ; en effet, aussi-tôt qu'on en met dans l'eau forte dans laquelle l'argent est en dissolution, ce métal est précipité.

9. A la coupelle, l'argent résiste au plomb aussi-bien que l'or ; mais l'antimoine l'emporte sur lui & le fait partir sous la forme de vapeurs, ou bien le change en scories.

§. 129.

ESPECE 293.

I. Argent vierge ou argent natif.

Argentum nativum.

Cet argent est plus ou moins pur ; il n'est mêlé ni avec du soufre ni avec de l'arsenic ; on peut le remarquer d'une manière sensible dans la pierre, la terre & le sable ; il contient pour l'ordinaire un peu d'or. On a :

1. L'argent vierge en masses.

Argentum nativum solidum.

Comme

Comme il est très-aisé de reconnoître cette espece de mine d'argent, on la nomme en Allemand *Bauerertz*, ou mine de payfan; elle est en gros morceaux ou en masses.

2. L'argent vierge en grains.

Argentum nativum in granulis.

C'est un assemblage de petits grains ou de globules d'argent.

3. L'argent vierge dentelé.

Argentum nativum dentatum.

Il est en forme de pointes ou de dents qu'on appelle *dentes argentei*.

4. L'argent vierge ramifié.

Argentum nativum dendroides.

Il croit sous la forme de branches & de rameaux semblables à ceux d'un arbre.

5. L'argent vierge en lames.

Argentum nativum bracteatum.

Il est composé de lames qui sont tantôt minces & tantôt épaisses.

6. L'argent vierge capillaire.

Argentum nativum capillare. Trichites.

Il a la forme de cheveux ou de flocons de laine.

7. L'argent vierge superficiel.

Argentum nativum superficiale.

Observ. Aucun des métaux dont on a jusqu'ici donné la description, n'est si pur que l'argent vierge dans sa mine; il se trouve sur le quartz, le spath, le caillou, l'ardoise, le cobalt, & attaché à d'autres mines d'argent; quelquefois il est entouré d'une enveloppe de pierre ou d'une stalactite, & on ne l'aperçoit qu'après en avoir ôté la croute qui l'environne.

E S P E C E 294.

II. Mine d'argent vitreuse.

Argentum sulphure mineralisatum, minera maleabili, vitreâ, candelæ igne liquabili.

Minera argenti vitrea.

Cette mine d'argent est très-riche; elle ressemble à du verre, ou paroît comme si elle étoit fluide; elle est ordinairement remplie de grains brillans de cristal & d'argent sous la forme de cheveux; sa figure est communément irrégulière & indéterminée; elle est très-pesante & si molle qu'on peut la tailler, la graver & l'étendre sous le marteau; elle entre en fusion à la flamme d'une chandelle; elle

contient du soufre & plus de $\frac{3}{4}$ d'argent.

On a :

1. La mine d'argent vitreuse blanche.

Minera argenti vitrea alba.

Cette mine est très-rare. *Voyez Richter mus. p. 35.*

2. La mine d'argent vitreuse de couleur de plomb.

Minera argenti vitrea , colore plumbeo.

Elle est ou grise ou noirâtre ; c'est la plus ordinaire ; sa couleur ressemble entièrement à celle de la galène.

3. La mine d'argent vitreuse brune.

Minera argenti vitrea fusca.

Lorsqu'on coupe cette mine d'argent, elle devient verte à l'endroit où elle a été coupée. *Voyez Bruckmann magnalia Dei , T. 1. p. 163.*

4. La mine d'argent vitreuse verte.

Minera argenti vitrea viridis.

5. La mine d'argent vitreuse jaune.

Minera argenti vitrea flavescens.

6. La mine d'argent vitreuse exahédre.

Minera argenti vitrea cristallis prismaticis hexahedricis.

M m ij

7. La mine d'argent vitreuse à cristaux octaédres.

Minera argenti vitrea, cristallis octahedricis tessularibus.

Ses cristaux ressemblent beaucoup par leur figure à ceux de l'alun.

8. La mine d'argent vitreuse en rameaux.

Minera argenti vitrea germinans. Minera argenti vitrea dendroides.

Elle croit sous la forme de fils ou de rameaux.

9. La mine d'argent vitreuse en grains.

Minera argenti vitrea in granulis.

10. La mine d'argent vitreuse feuilletée.

Minera argenti vitrea lamellosa.

Elle est quelquefois en lozange, & on la nomme alors *reticularis*, ou mine d'argent à raisseau.

11. La mine d'argent vitreuse superficielle.

Minera argenti vitrea superficialis.

12. La mine d'argent vitreuse friable.

Minera argenti vitrea friabilis.

Elle ressemble à des scories, ce qui l'a fait nommer en Allemand *Schlackenertz*, ou mine de scories ; elle est très-friable,

Observ. La mine d'argent vitreuse est pour l'ordinaire d'une couleur plus claire que la mine de cuivre vitreuse ; elle est aussi plus facile à étendre sous le marteau, & plus aisée à mettre en fusion, c'est à quoi l'on peut facilement les distinguer ; plus cette mine est friable, moins elle contient d'argent.

ESPECE 295.

III. Mine d'argent cornée.

Argentum sulphure & arsenico mineralisatum, minerâ fuscâ, semi-pellucidâ, lamellosâ, corneâ, igne candelæ liquabili. Minera argenti corneâ. Argentum rude corneum. Hornsilber GERMAN.

Cette mine d'argent est fort riche, demi-transparente & d'une couleur brune, tantôt plus, tantôt moins foncée ; elle ressemble assez à de la corne travaillée ou à de la colophone ; sa figure est irrégulière & indéterminée à l'extérieur ; intérieurement elle est feuilletée ; elle est friable, point trop pesante, & se fond à la flamme d'une chandelle ; alors il en part une odeur sulphureuse ; elle fait aussi quelquefois une flamme bleue semblable à celle du soufre ; elle se volatilise à un feu violent ; elle contient beaucoup de soufre, peu d'arsenic, & $\frac{2}{3}$ d'argent. On a :

M m iij

1. La mine d'argent cornée jaune.

Minera argenti cornea flava.

2. La mine d'argent cornée brune.

Minera argenti cornea fusca.

Elle ressemble à de la poix résine, ou à de la corne demi-transparente.

3. La mine d'argent cornée verdâtre & rougeâtre.

Minera argenti cornea colore viridi & purpureo.

Il y en a de cette espece en Saxe à Johann-Georgenstadt. Voyez Woodward, T. II. p. 11 & 33.

ESPECE 296.

IV. Mine d'argent rouge. Rosiclere.

Argentum arsenico, paucò sulphure & ferro mineralisatum, minera rubra, antè ignitionem liquabili. Minera argenti rubra. Minera florenorum rubra. Argentum rude rubrum.

Cette mine est d'un rouge tantôt plus vif, tantôt plus foible ; quelquefois elle est opaque, quelquefois elle est transparente, tantôt irrégulière, tantôt régulière & cristallisée ; elle décrépite à la flamme d'une chandelle, se divise comme feroit le spath

feuilleté , & entre en fusion avant que de rougir ; elle donne dans le feu une fumée dont l'odeur est arsenicale , fait détonation avec le nitre , & contient beaucoup d'arsenic , peu de soufre & de fer , & aux environs de $\frac{2}{3}$ d'argent ; elle se trouve ordinairement en morceaux de la forme de rognons , enveloppée dans d'autres minéraux. On a :

1. La mine d'argent rouge transparente.

Minera argenti rubra pellucida.

Elle est d'un rouge qui approche de celui du rubis.

2. La mine d'argent rouge opaque.

minera argenti rubra opaca.

Elle est d'un rouge foncé opaque , & ressemble au cinabre ; sa couleur est cependant un peu plus claire ; elle paroît comme vitreuse.

3. La mine d'argent d'un rouge tirant sur le bleu.

Minera argenti rubra cœrulescens.

Elle est opaque , d'un rouge nuancé de bleu , presque comme le lapis lazuli.

4. La mine d'argent d'un rouge tirant sur le noir.

Minera argenti rubra nigrescens.

Elle est opaque, d'une couleur noirâtre, parsemée de petites taches rouges.

5. La mine d'argent rouge cristallisée, & transparente.

Minera argenti rubra, cristallisata pellucens.

Ces cristaux sont transparens, d'une figure prismatique, à 10, 12, ou même un plus grand nombre de côtés; il y en a aussi de poreux ou spongieux.

6. La mine d'argent rouge superficielle.

Minera argenti rubra superficialis.

7. La mine d'argent rouge en fleurs.

Minera argenti rubra florens.

Elle n'a presque que la couleur rouge & ne contient que très-peu de métal.

8. La mine d'argent d'un rouge brun.

Minera argenti rubra fusca.

Elle est de la couleur du foie, & ne contient que très-peu d'argent.

Observ. La mine que nous venons de décrire, est ordinairement fort riche; les Allemands la nomment *Roth guldén ertz*, ce qui signifie mine rouge de beaucoup de valeur; on en rencontre dans toutes sortes de pier-

ges, dans le quartz, le spath, le cristal, la pierre de corne, & jointe à d'autres minéraux; plus elle est d'un rouge clair & transparent, moins elle contient d'argent. Il y a près de Rengsbourg une espèce de mine d'argent rouge qui contient aussi de l'or.

E S P E C E 297.

V. Mine d'argent blanche.

Argentum sulphure, pauco arsenico & cupro mineralisatum, minera micante albâ. Minera argenti alba. Minera florenorum alba. Argentum rude album.

Cette mine d'argent est d'un gris clair ou blanchâtre, compacte & brillante; sa couleur paroît comme celle des écailles blanches de poisson; sa figure est irrégulière; elle est aigre, cassante & pesante; elle ressemble assez à la galène à points brillans, mais elle est plus striée & ne se laisse pas tailler avec le couteau comme elle; elle contient du soufre, de l'arsenic, un peu de cuivre, & aux environs d'un tiers d'argent. On a :

1. La mine d'argent blanche.

Minera argenti alba.

2. La mine d'argent blanche tirant sur la couleur du plomb.

Minera argenti alba colore plumbeo.

3. La mine d'argent blanche bleuâtre.

Minera argenti alba colore chalybeo.

Elle ressemble à de l'acier qu'on a fait bleuir par le recuit, aussi la nomme-t-on quelquefois *mine d'acier*; si on l'écrase, elle donne une poudre blanche.

4. La mine blanche d'argent spongieuse, ou comme vermoulue.

Minera argenti alba drusiformis.

1. *Observ.* La mine d'argent blanche, quant à son tissu, est ou solide, ou striée, ou comme vermoulue.

2. *Observ.* La mine d'argent blanche est d'une nuance un peu plus foncée que le cobalt ou la mine arsenicale blanche; mais elle est plus claire que les mines de cuivre blanches & les mines de cuivre d'un blanc sale dont on peut la distinguer non-seulement par la petite quantité de cuivre qu'elle contient, mais encore parce que dans la mine d'argent blanche il ne se trouve point de fer comme dans celle que l'on vient de nommer.

ESPECE 298.

VI. Mine d'argent noire.

Argentum, sulphure, arsenico, cupro, & ferro mineralisatum, minera nigra, vel fuliginea.
Minera argenti nigra. Argentum rude nigrum.
Gleba nigra argenti particeps HEBENSTREIT.

Cette mine est d'une couleur entièrement foncée, semblable à celle de la fuye;

elle est pesante & peu compacte ; il y a des naturalistes qui la croient de l'espece de mine d'argent qui vient d'être décrite immédiatement auparavant , ou que c'est une mine noire , mêlée de petits grains de mine d'argent blanche ou rouge que l'on peut quelquefois y remarquer. On la trouve ordinairement dans du spath , dans du quartz , ou dans de la pierre de corne noire ; elle contient du cuivre & du fer aussi bien que du plomb qu'on discerne , sur tout dans celles qui sont d'un noir luisant comme de la poix ; elle rend souvent plus d'un quart d'argent. On a :

1. La mine d'argent noire solide.

Minera argenti nigra solida

2. La mine d'argent noire spongieuse ou vermoulue.

Minera argenti nigra spongiosa.

Il y en a près de Freyberg ; elle donne 30 pour cent d'argent ; voyez *Woodward attempt. T. II. pag. 11. & 35.*

3. La mine d'argent d'un noir luisant comme la poix.

Minera argenti nigra picea.

On en trouve de cette espece près de Joachimstal.

E S P E C E 299.

VII. Mine d'argent grise.

*Argentum , arsenico , cupro , & ferro minerali-
satum , minerâ griseâ. Minera argenti grisea.
Argentum rude cinerei coloris.*

Cette mine d'argent est solide , pesante , presque semblable à la mine d'argent blanche , mais d'une couleur plus foncée ; sa couleur tire sur le verd ; elle est peu compacte , très-friable ; elle contient depuis deux jusqu'à trois marcs d'argent au quintal ; on en tire aussi du cuivre & du fer. On a :

1. La mine d'argent d'un gris tirant sur le brun.

Minera argenti grisea brunesceus.

On la regarde comme une mine d'argent grise ; peut-être est-ce une mine de cuivre vitreuse brune à laquelle la mine d'argent blanche est venue se mêler ; elle paroît ou brune ou d'un gris tirant sur le brun , & parsemée de petites particules brillantes de la mine d'argent blanche ; elle se trouve encore ordinairement mêlée avec de la mine de cuivre verte ou jaune.

2. La mine d'argent d'un gris de cendres.

Minera argenti grisea cineracea.

Cette mine est d'une couleur grise non mêlée ; elle est peu compacte , cependant elle varie par rapport à cette dernière qualité ; mais cela n'empêche pas qu'on ne puisse la tailler & en détacher quelque chose avec un couteau , comme on le peut de la galène ; il pourroit se faire qu'elle fût composée de la mine d'argent blanche , ou de quelqu'autre minéral plus clair.

E S P E C E 300.

VIII. Mine d'argent en plume.

Argentum sulphure , arsenico & antimonio mineralisatum , minera plumosâ vel radiatâ.

Minera argenti plumosa.

Cette mine est ou blanche ou noire ; elle diffère peu de la mine d'antimoine ; elle est remplie de filets ou de stries qui la font ressembler à de l'alun de plume. On a :

1. La mine d'argent en plume noire.

Minera argenti plumosa nigra.

Elle est entièrement molle & non com

370 MINÉRALOGIE.

paëte; on en trouve en Saxe près de Freyberg. Voyez *Woodward ibid. Tom. II. p. 2. p. 35.*

2. La mine d'argent en plume blanche.

Minera argenti plumosa alba.

E S P E C E 301.

IX. Mine d'argent molle. *Silberimulm*
GERMAN.

Argentum aut purum aut mineralisatum, lapidi vel terræ immixtum, minera molliori vel fluidâ. Minera argenti mollior.

Cette espece de mine a peu de liaison; elle est molle & comme fluide; elle contient ou de l'argent vierge, ou quelques portions des mines d'argent que nous avons décrites; sa couleur varie à proportion de la pierre ou de la mine avec laquelle elle se trouve mêlée. On a :

1. La mine d'argent molle de différentes couleurs.

Minera argenti mollior lapidea stercoris anserini.

Suivant la description qu'on donne de cette mine, elle a de la dureté & de la liaison; la couleur en est jaune & verte, ou elle a couleur des excréments de l'oye; elle est aussi quelquefois rougeâtre; sa cou-

leur verte est produite par de petites particules du spath demi-transparent qui sont mêlées avec des grains de spath blanc & parmi lesquelles on remarque de l'argent vierge sous la forme de petites aiguilles, de points ou de poils ; c'est ce qui est cause que presque tous les Auteurs l'ont mise au rang de l'argent vierge ; il y en a de cette espèce à Kungsberg en Norwege, selon M. Tilas.

Observ. Hebenstreit, dans son *Musæum richterianum*, dit qu'on rencontre de la mine d'argent de la couleur des excréments d'oye jointe à de la pierre de corne, à du spath, à de la glaise, & à de l'ochre.

2. La mine d'argent molle jaunâtre.

Minera argenti mollior terrea, coloris flavescentis, vel ochraceæ naturæ.

C'est ou la mine d'argent précédente décomposée, ou de l'argent vierge qui s'est mêlé avec de l'ochre, ou qui par une vapeur souterraine (*halitu subterraneo*) est devenu jaune à l'extérieur ; cette mine est ou rouge, ou de couleur de suie, ou jaune.

3. La mine d'argent molle & grasse au toucher.

Minera argenti mollior, lutosa, obscura, pinguis.

Elle est aussi grasse au toucher que du

beurre; on la regarde comme de l'argent qui n'est point encore parvenu à maturité, ou comme une mine imparfaite dans laquelle l'argent est sur le point d'être produit & engendré; c'est ce qui la fait appeler par quelques Auteurs *lutum*, seu *argentum nondum ad perfectionem redactum*.

Observ. On peut lire sur la mine qui vient d'être décrite, *Mathesius in særepta. Albinus in chronico misnien-si*, & *Braunii amœnitates subterraneæ*, pag. 51.

4. Guhr d'argent, ou mine d'argent liquide.

Minera argenti fluida, grisea vel alba.

C'est une matiere liquide & coulante qui a la propriété de se durcir à l'air; elle est d'un blanc tirant sur le gris ou sur le brun, contient ou de l'argent vierge, ou du moins, suivant l'opinion commune, une vapeur ou substance dont l'argent ne doit pas tarder à se produire. Voyez l'*Hydrologie*, §. 34.

5. Marne contenant de l'argent.

Minera argenti mollior margacea alba.

Elle est d'une couleur blanchâtre; ou elle contient de l'argent vierge, ou elle a reçu à l'extérieur une vapeur capable d'en produire, ou enfin c'est une mine d'argent détruite & décomposée.

6. Argille contenant de l'argent.

Minera argenti mollior argillacea.

C'est une argille de couleur bleue qui contient , de l'argent vierge , ou qui a reçu extérieurement une vapeur qui en contenoit.

Observ. En l'année 1726. on trouva dans la mine de Nordmarck une quantité assez considérable d'argent vierge dans une espèce d'argille très-fine , voyez *Swedenborg. de ferro* , pag. 67. &c. & *acta eruditorum Upsal.* Il s'est aussi rencontré dans la mine d'Olmund , une argille bleue enduite d'une espèce de pellicule d'argent à l'extérieur. Voyez dans *les Actes de l'Académie Royale de Suede* , Vol. I. pag. 203. le Mémoire de M. Tilas.

E S P E C E 302.

X. Mine d'argent figurée.

Minera argenti figurata.

Cette mine d'argent se montre sous des formes & figures différentes. On a :

1. La mine d'argent en épis.

Minera argenti figurata spicam referens. Spicæ frumenti metallares.

Cette mine ressemble parfaitement à des épis : il y en a à Franckenberg dans le Pays de Hesse ; elle donne 50 marcs d'ar-

gent au quintal. Voyez *Wolfarti Hist. Nat. Hassiæ inferioris*, Part. 1. pag. 35.

2. La mine d'argent argilleuse représentant des insectes ailés.

Minera argenti figurata argillacea, insecta alata representans.

C'est une argille grise contenant de l'argent sous la forme d'insectes ailés ou d'ailes; il y en a aussi près de Franckenberg en Hesse.

Observations sur l'argent & sur ses mines.

1: *Observ.* Outre les mines dont nous venons de donner la description, on trouve encore de l'argent dans les mines suivantes.

1. La mine rouge d'arsenic.

Minera arsenici rubra.

2. Les mines de cobalt.

Mineræ cobalti.

Elles contiennent de l'argent & même fréquemment de l'argent vierge; ce qui a quelquefois donné lieu de mettre les mines de cobalt au rang des mines d'argent ordinaires.

3. La Blende.

Pseudo-galena.

4. La blende rouge.

Pseudo-galena rubra.

Elle contient de l'argent aussi-bien que de la mine de plomb ; on en trouve près de Salberg en Suede.

5. La mine de cuivre blanche.

Minera cupri alba.

Voyez les mines de cuivre N^o. IX.

6. La galène ou mine de plomb cubique.

Galena.

On la met ordinairement au rang des mines d'argent ; la règle générale est que plus les cubes de la galène sont grands , moins elle contient d'argent ; cependant cette règle n'est pas toujours vraie.

7. La galène minéralisée.

Galena mineralisata.

2. *Observ.* On nomme en Allemand *Frommertz* , une mine qui contient moitié plomb & moitié argent.

3. *Observ.* C'est par l'amalgame avec le mercure que l'on sépare l'argent. lorsqu'il est vierge, des mines dont nous venons de parler : dans les mines du Perou & du Mexique on grille le minerais, on le fait écraser au bocard , ensuite on le grille de nouveau ; s'il se trouve uni à du soufre ou à de l'antimoine , on y joint de la limaille de fer ; s'il se trouve uni à du

N n ij

fer, on y mêle du soufre & de l'antimoine, & ensuite on l'amalgame avec le vif argent; le lavage, le grillage & la fonte sont les voyes ordinaires pour séparer l'argent de ses mines; mais elles ne doivent être ainsi traitées qu'en cas qu'elles ne contiennent point de plomb: quand elles en contiennent, on obtient d'abord une matte de plomb ou un plomb tenant argent; après qu'on a passé cette matte à la coupelle, on a un argent de coupelle qui est environ à 15 carats, & que l'on raffine: cet argent n'est pas encore dans toute sa pureté, ce qui est démontré par sa couleur bleue ou verte & par l'odeur qu'il donne à l'eau forte dans laquelle on le met en dissolution; en effier le plomb n'est point en état de séparer tout le cuivre qui se trouve mêlé avec l'argent: il est très-difficile d'obtenir de l'argent qui soit parfaitement pur; cependant on y parvient en le faisant fondre trois ou quatre fois avec deux parties de salpêtre & une partie de borax; ou en faisant la réduction de la *lune cornée* dont on trouvera la description dans le supplément; après ces procédés il ne faut plus fondre l'argent avec du plomb, parce qu'il redeviendrait cuivreux: une autre maniere de raffiner l'argent, c'est de le calciner avec du soufre, de le réduire par le moyen du sel alcali, de le mettre ensuite de rechef en lames, de le calciner & de le réduire de nouveau, ou bien d'employer de la limaille de fer suivant le procédé de M. Homberg. Voyez *les Mémoires de l'Acad. Roy. des Sciences de Paris* 1701. p. 43.

4. *Observ.* Les Orfèvres se servent de sel marin & de tartre pour nettoyer l'argent; ils font dissoudre ces sels dans l'eau & cuire l'argent dans cette solution; ils nomment cette opération *cuire l'argent à blanc*, parce que l'acide du tartre fortifié par le sel marin dissout le cuivre qui est à l'extérieur de l'argent.

5. *Observ.* L'argent est composé 1°. d'une terre blanche fixe qu'on trouve par sa précipitation & par sa calcination; 2°. d'un principe inflammable; ces deux principes sont plus étroitement unis dans l'argent

que dans l'or ; 3°. d'un principe mercuriel qu'on découvre en traitant la lune cornée de la façon que nous avons dit qu'il falloit faire le plomb corné , voyez *au plomb l'Observation 2.* ou en prenant de la lune cornée & du sel alcali volatil qu'on mêlera avec du blanc d'œuf & de l'esprit de vin bien rectifié ; si on met ce mélange en digestion pendant trois semaines ; qu'au bout de ce tems on y ajoute du flux noir , & qu'on le distille ensuite , on obtiendra du mercure.

§. 130.

GENRE LI.

II. Or.

Aurum. Sol.

L'or est le dernier des métaux qui nous reste à traiter ; cependant c'est celui qui tient le premier rang dans le regne minéral ; c'est le plus ductile & le plus malléable ; on peut d'un grain d'or faire un fil de 500 aunes de long ; une once de ce métal suffit pour dorer une surface égale à un champ qui doit être ensemencé avec 10 tonnes de grains ; l'on a calculé qu'un ducat pouvoir dorer un cavalier , son cheval , & tout l'équipage qui en dépend ; on a encore trouvé qu'un morceau d'or pouvoit être étendu au point d'occuper un espace 65 1590 fois plus grand que celui qu'il occupoit auparavant ; l'or n'est guere élastique par lui-même ; il

N n iij

l'est cependant plus que l'étain & le plomb ; si on le mêle avec du cuivre ou avec de l'argent , son élasticité augmente ; il n'est pas non plus d'une grande dureté ; il est plus mou que l'argent , le cuivre & le fer , mais il est plus dur que le plomb & l'étain ; il surpasse tous les autres métaux en ténacité ou par la liaison de ses parties ; un fil d'or d' $\frac{1}{10}$ de pouce de diamètre , peut soutenir , avant que de se rompre , un poids de 500 liv. l'or n'est que très-peu sonore ; celui qui est élastique & sonore n'est pas pur.

2. La couleur de l'or est d'un jaune tantôt plus tantôt moins vif. L'or d'Amérique est pâle , & l'on prétend que celui de Malacca qui se trouve dans l'Isle de Madagascar est tout à-fait pâle & se fond aussi promptement que du plomb. Albinus *misc. Bohem. L. 1. Chap. 14.* assure qu'on a trouvé en Bohême , à peu de distance de Prague , de l'or blanc : il y a tout lieu de présumer que cette blancheur venoit du mélange de quelque matière étrangère , mais on ne peut rien dire de positif là-dessus.

3. L'or est de tous les corps connus le plus pesant ; il tombe au fond du vif argent ; sa pesanteur spécifique , lorsqu'il est

pur, est de 19, 640; celle de la Guinée d'Angleterre est de 18, 888; celle du louis d'or est de 18, 866; celle du ducat est de 18, 861; ainsi il perd dans l'eau $\frac{1}{19}$, $\frac{1}{2}$, ou $\frac{1}{18}$ de son poids: un pied cube d'or pèse 21220 onces.

4. Il entre en fusion un peu plus aisément que le cuivre, & aussi-tôt après avoir rougi: quand il se fond, on y remarque une couleur d'aigue-marine ou d'un bleu céladon; c'est de tous les métaux celui qui s'échauffe le plus dans le feu; il y est si fixe qu'une demie once d'or tenue pendant deux mois exposée à la chaleur la plus violente, n'a pas perdu la moindre chose de son poids. Il y a cependant des moyens de volatiliser l'or & de le faire passer à la distillation; il y a aussi des moyens de le réduire en chaux, on les trouvera dans les ouvrages des Alchymistes: le miroir ardent le met promptement en fusion; pour lors il répand une fumée très-considérable, & ce qui reste se change en chaux & se vitrifie ensuite. L'or qui a été précipité après sa dissolution dans l'eau régale, produit un verre violet. M. Homberg prétend que l'or se dissipe par le miroir ardent, au point qu'il en reste à peine

un dixième ; d'autres Auteurs , & surtout Colonne dans son *Hist. Nat. Tom. 2. pag. 366.* doutent fort de la vérité & de l'exactitude de cette expérience.

5. L'or ne souffre aucune altération de la part de l'air ou de l'eau ; c'est pourquoi on le dit indestructible ; la vapeur de l'eau régale rend sa surface un peu raboteuse & lui fait contracter une espèce de rouille que l'on nomme *aurigo*.

6. L'or ne se dissout ni dans l'esprit de sel , ni dans l'esprit de nitre ; il faut pour sa dissolution que ces deux dissolvans soient réunis ; c'est ce mélange qu'on appelle *eau régale*. L'or qui a été précipité de l'eau régale , se dissout dans quelques huiles essentielles ; ce précipité se dissout aussi dans deux parties d'huile de vitriol , & cette dissolution rend l'or propre à se volatiliser. Un phénomène très-surprenant , c'est que l'or est extrait de sa dissolution par le naphte tant naturel qu'artificiel , par les huiles de vin , de géniebre & de lavande. L'or se dissout aussi dans l'huile de vitriol bien concentrée , pourvu qu'elle soit mêlée & aiguisée par le sel ammoniac volatil concret. Les Alchimistes ont un nombre infini de *teintures solaires* dont il y en a à

peine deux ou trois qui soient bonnes ; les autres , nonobstant le grand bruit qu'on en fait , ne sont d'aucune utilité.

7. L'or est de tous les métaux celui qui s'amalgame le plus aisément avec le vif argent ; & ces deux substances ont la propriété de s'attirer singulièrement.

8. L'or résiste au plomb & à l'antimoine.

9. L'or a la propriété de fulminer. Nous aurons occasion d'en parler dans le supplément.

1. *Observ.* Voici comment on peut définir l'or. L'or est un métal parfait, jaune, qui n'a que peu d'éclat , & qui n'est ni élastique ni sonore ; c'est le plus pesant & le plus ductile de tous les corps ; il est fixe au feu , à l'air & à l'eau ; sa composition est pure & indestructible.

§. 131.

ESPECE 303.

I. Or vierge. Or natif.

Aurum nativum , lapidibus diversis vel mineris inhærens , fixum. Aurum nativum radicum.

Cet or est pur , sans aucun mélange ni de soufre , ni d'arsenic ; il a la couleur jaune qui lui est naturelle , ou il est couvert d'une pellicule de couleur de plomb ,

au-deffous de laquelle, quand on l'enleve, se trouve la couleur de l'or ; il est ou dans de la pierre ou dans d'autres substances minérales ; il y est ou en grains , ou par petits points , ou en feuilles, ou en masses, ou en rameaux , ou attaché à la surface , ou même quelquefois sous une forme qu'on ne peut discerner. On a :

1. L'or attaché à des pierres.

Aurum nativum radicum lapidibus inhærens.

L'or se trouve dans des pierres de plusieurs especes , comme dans la pierre à chaux, les marbres noirs & verts, le spath, le grais , le lapis lazuli , les pierres cristallisées, le mica jaune & le talc ; mais surtout & le plus ordinairement dans le quartz blanc & dans l'ardoise cornée de différentes couleurs.

2. L'or vierge joint à d'autres mines.

Aurum nativum radicum mineris inhærens.

Les minéraux qui contiennent le plus communément de l'or , sont ou le cinna-bre qu'on nomme alors *mine d'or rouge* , ou la mine de cuivre d'un jaune pâle ou verdâtre qu'on nomme *Gilft* ou *Gilfus* , lorsqu'elle est riche , & *pyrite d'or* ,

quand elle est pauvre. Ces mines de cuivre jaunes ou verdâtres , sont pour la plupart mêlées de quartz ; on trouve encore de l'or vierge dans la mine blanche d'arsenic, dans la pierre arsenicale , dans la mine d'antimoine , dans la blende , dans la mine de fer , dans la mine de cuivre vitreuse , dans la mine de cuivre jaune , dans la galène , dans la mine d'argent vitreuse , dans les mines d'argent rouges , blanches & noires.

Observ. Si on veut des détails sur les mines d'or de Suede qui sont près d'Aedelfors en Smoland , sur celles d'Alsheda , & sur les autres minéraux qui s'y rencontrent ; on pourra consulter *l'Histoire de l'Académie Royale de Suede , Vol. VI. pag. 117.*

E S P E C E 304.

II. Or vierge répandu dans différentes especes de terres & de sables.

Aurum nativum diverso colore , terræ vel arenæ inhærens, solutum. Aurum nativum solutum

Cet or est plus ou moins pur , sans aucun mélange de soufre ni d'arsenic ; il est en particules détachées , mêlées avec de la terre ou du sable de différentes couleurs & figures qu'on peut en séparer par le lavage. On a :

1. L'or mêlé avec de l'argille.

Aurum nativum solutum terris immixtum.

C'est pour l'ordinaire une terre grasse ; ou de l'ochre , ou de la marne , ou de l'argille , dont la couleur est ou blanche , ou rouge , ou brune , ou noire , qui contient de l'or qui y est mêlé sous la forme , ou de petites paillettes , ou de grains , ou sous une autre figure.

2. L'or en grains mêlé avec du sable.

Aurum nativum solutum , arenæ granulatim immixtum.

C'est un sable dont la couleur est ou rouge , ou jaune , ou brune ; il contient de l'or en petits grains ou en poudre ; il s'en trouve dans certaines rivières ou ruisseaux.

3. L'or en paillettes mêlé avec du sable.

Aurum nativum solutum arenæ in lamellulis immixtum.

Ce sont de petites lames ou paillettes d'or qui sont entraînées avec le sable , & qu'on y trouve mêlées dans le lit des rivières & des ruisseaux.

4. L'or mêlé avec du sable sous la forme de grains rouges.

Aurum nativum solutum , arenæ in granis rubris immixtum.

Ce sont des grains d'un or presque vierge , dont la couleur rouge ne vient que d'un mélange de matières étrangères qui y sont attachées à l'extérieur ; ce rouge est presque semblable à de la rouille de fer ; ces grains sont mêlés avec du sable.

5. L'or mêlé avec du sable sous la forme de petits grenats transparens.

Aurum nativum solutum , arenæ granulis pellucidis granaticis immixtum.

Ce sont des grains d'or d'un rouge foncé ; semblables à des grenats transparents & mêlés avec du sable.

6. L'or mêlé avec du sable sous la forme de grains noirs.

Aurum nativum solutum , arenæ granis nigris immixtum.

La plupart des grains d'or qui sont mêlés avec du sable participent un peu de cette couleur noire.

7. L'or mêlé avec du sable sous la forme de grains de couleur de plomb.

Aurum nativum solutum granulis colore plumbeo arenæ immixtum.

Ce sont des grains d'or tendres & friables , d'une couleur de plomb , qui sont mêlés avec du sable.

8. L'or mêlé avec du sable sous la forme de grains sphériques.

Aurum nativum solutum, arenæ granulis sphaericis immixtum.

C'est un or vierge dont la forme est sphérique; il se trouve mêlé à du sable.

9. L'or mêlé avec du sable sous la forme de grains lenticulaires.

Aurum nativum solutum, arenæ granulis compressis immixtum.

10. L'or en grains friables mêlé avec du sable.

Aurum nativum solutum, arenæ granulis fragilioribus immixtum.

Ces grains se brisent aussi tôt qu'on les frappe; ils contiennent cependant beaucoup d'or.

11. L'or en grains malléables mêlé avec du sable.

Aurum nativum solutum, arenæ granulis malleabilibus immixtum.

Ces grains sont aussi ductiles & aussi malléables que du plomb; on peut les tailler avec un couteau; ce sont les meilleurs.

12. L'or en morceaux polis mêlé avec du sable.

Aurum nativum solutum, arenæ in frustulis politis immixtum.

C'est un assemblage de petites masses

d'or vierge , qui semblent avoir été polies ; elles se trouvent mêlées avec du sable.

Observations sur l'Or & ses mines.

Observ. Trois raisons principales ont déterminé à distinguer deux especes d'or vierge & à se régler dans la division qu'on en a faite sur la base à laquelle l'or se trouve attaché & non sur la figure, comme on a fait pour les autres métaux ; c'est 1°. parce que l'or est souvent mêlé d'une façon si imperceptible à ses minieres, qu'il est presque impossible que l'œil puisse l'appercevoir, loin de pouvoir en distinguer la figure ; 2°. parce que les Mineurs sont déjà dans l'usage de diviser ainsi les mines d'or & de ne faire attention qu'à la pierre ou à la miniere qui contient l'or pour lui donner une dénomination ; 3°. parce que l'or ne se trouve jamais que vierge , quoique de plusieurs manieres & sous beaucoup de formes différentes , comme on a pû s'en appercevoir par la division que nous venons de donner ; d'ailleurs cette façon de diviser l'or est plus commode & plus propre à faire découvrir ce métal que celle qui n'indiqueroit que les différentes figures de ses particules.

2. *Obser.* Il y a eu un préjugé général qu'il s'étoit trouvé en Hongrie de l'or qui croissoit & végeoit sous la forme de seps de vignes ou en rameaux ; mais Raymann in *Ephem. Nat. cur. Vol. VI. pag. 427.* a prouvé que cet or n'étoit qu'un suc d'un jaune d'or qui découle des raisins , se dissout dans l'eau , ne s'amalgame point avec le mercure , & se dissipe en fumée au feu ; cependant il ne faut pas nier absolument qu'il ne se trouve de l'or qui croisse & qui végété dans les entrailles de la terre.

3. *Observ.* On a beaucoup parlé d'une *pyrite d'or* qui se trouve en Hongrie & qui contient, dit-on , de l'or , ainsi que celle qu'on rencontre en Suede, en Smoland ; surquoi on demande s'il y a des pyrites d'or com-

me des pyrites de cuivre; c'est-à-dire s'il y a de l'or minéralisé avec du soufre & de l'arsenic. Le Chapitre 12 de la Pyritologie de Henckel est employé à prouver la négative; l'Auteur y prétend que tout l'or qu'on tire des pierres ou des mines, y étoit déjà pur & vierge dès auparavant, ou s'y formoit & s'y produisoit réellement dans les opérations du feu par lesquelles on fait passer ces mines, & par les additions soit de plomb, soit de mercure qu'on employoit dans ces opérations. Voyez les *Mémoires de l'Acad. des Sciences de Paris* 1709. p. 142.

4. *Observ.* On peut s'y prendre de deux manières pour s'assurer si la couleur jaune & brillante qu'on remarque dans les mines est réellement de l'or; c'est 1°. par le moyen du mercure qui, quand l'or est pur, s'y unit étroitement & lui donne une couleur blanche. 2°. par le moyen du feu: car si le jaune y conserve sa couleur, c'est une preuve que c'est véritablement de l'or.

5. *Observ.* L'or se tire de la pierre, de la terre, ou de la mine qui le contient, de la même manière que l'argent, voyez §. 127. *Observ.* 3. soit en l'amalgamant avec le vif argent, après avoir préalablement fait griller, laver & bouillir la mine dans du vinaigre ou dans de l'eau d'alun lorsqu'il en est besoin, soit par la fusion avec le plomb, ainsi que cela se pratique pour l'argent.

6. *Observ.* On dégage l'or des autres métaux qui peuvent lui être alliés, soit en le faisant fondre avec de l'antimoine, ce qui est la méthode la plus ordinaire, par laquelle on en sépare même l'argent; soit par la cémentation, & le ciment dont on se sert pour cette opération s'appelle *cément royal*; soit par la dissolution dans l'eau régale, s'il ne s'y trouve qu'un peu d'argent qui pour lors est précipité; soit dans l'eau forte, s'il se trouve plus d'argent que d'or dans l'alliage; dans ce cas c'est l'or qui est précipité; pour cet effet on peut y mettre l'argent en assez grande quantité, pour que l'alliage soit de trois parties d'argent contre une partie d'or; cette opération s'appelle *quartation* :
l'or

L'or allié dans cette proportion est le plus aisé à séparer par l'eau forte

7. *Observ.* Quelque fixe que soit l'or, & quoiqu'il résiste à la violence du feu & à l'eau, on croit cependant que ce métal est composé 1^o. d'une terre simple & pure qui est fixe & qui résiste au feu; 2^o d'un principe inflammable; 3^o d'un principe mercuriel qui s'y trouve en abondance; ces trois substances y sont si étroitement unies, qu'il est presque impossible de les séparer; cependant Henckel & d'autres Chimistes disent avoir tiré du mercure de l'or.

Après être parvenus à la fin du regne minéral, nous allons traiter de la décomposition des minéraux.

Fin du premier volume

ERRATA.

Du Premier Volume.

Page 2 ligne 36 après *marteaux*, ajoutez, & d'autres outils.

Page 12 ligne dernière le plus loue le moins, lisez, le plus ou le moins.

Page 17 ligne 6 *Varris*, lisez, *Darris*.

Page 63 ligne 6 *Scandinavie*, lisez, *Scanie*.

Page 88 ligne 2 qui s'en élève, ajoutez qui rent &c.

Page 100 ligne 6 si compacte, ajoutez, que lui.

Ibid. ligne 23 après *vinaigre*, ajoutez, ordinaire.

Page 105 ligne 24 au rang des mines, lisez, au rang des pierres réfractaires.

Page 123 ligne 14 *violatum*, lisez, *violaceum*.

Page 132 ligne 15 l'ardoise jaunâtre du pays, ajoutez, de Hesse.

Page 141 ligne 15 après *espece de silex*, ajoutez, ou de &c.

Page 204 ligne 6 *Bena*, lisez, *Stenn*.

Page 273 ligne 3 *fasciculatis*, lisez, *fasciculatis*.

Page 292 ligne 13 *cuprum*, lisez, *cupri*.

Page 296 ligne 13 tombée en effervescence, lisez en efflorescence.

Page 307 ligne 17 *matieres calcinées*, lisez, *matieres alcalines*.

Page 334 ligne 17 *Benzoin*, lisez, *benjoin*.

Page 368 ligne 6 *color*, lisez, *coloratum*.

Page 370 ligne 27 *navets*, lisez, *navette*.

Page 382 ligne 13, après *globuli pyritacei*, lisez *in botryitum concreti*.

Page 383 ligne 9 *solaris Hassia*, lisez, *solaris Hassiaca*.

Page 397 ligne 1 mêlé à de la terre, lisez, mêlé à de la pierre.

Page 403 ligne 18 se fait aisément, lisez, se fond aisément.

Page 314 ligne 18 un peu grosse, lisez, un peu grasse au toucher.

Ibid. ligne 23 A. Dans le regne végétal, lisez, A. Dans le regne aquatique.

Page 423 ligne 12 Colbat, lisez, Cobalt.

Page 468 ligne 9 Colmar, lisez, Calmar.

Page 469 ligne 4 *minera ferri specularis contorta*, lisez, *minera ferri specularis foliacea*.

Page 513 ligne 15 mine de cuivre d'un blanc sale, lisez, mine de cuivre fauve.

Page 521 ligne 10, terre vitreuse, lisez, terre cuivreuse.

Page 537 ligne 18, après une masse, mettez, feuilletée, &c.

Page 542 ligne 16 de approbatione, lisez, de appropriatione.

